

日本国特許庁  
JAPAN PATENT OFFICE

14.6.2004

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されて  
いる事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed  
with this Office.

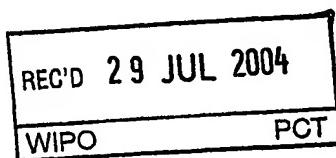
出願年月日  
Date of Application: 2003年 6月16日

出願番号  
Application Number: 特願2003-171344

[ST. 10/C]: [JP2003-171344]

出願人  
Applicant(s): JFEスチール株式会社  
関西ペイント株式会社

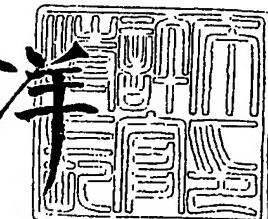
PRIORITY DOCUMENT  
SUBMITTED OR TRANSMITTED IN  
COMPLIANCE WITH  
RULE 17.1(a) OR (b)



2004年 7月15日

特許庁長官  
Commissioner,  
Japan Patent Office

小川洋



【書類名】 特許願  
【整理番号】 P03021B  
【提出日】 平成15年 6月16日  
【あて先】 特許庁長官 殿  
【国際特許分類】 C23C 22/00  
【発明者】  
【住所又は居所】 東京都千代田区内幸町二丁目2番3号 JFEスチール  
株式会社内  
【氏名】 三好 達也  
【発明者】  
【住所又は居所】 東京都千代田区内幸町二丁目2番3号 JFEスチール  
株式会社内  
【氏名】 佐々木 健一  
【発明者】  
【住所又は居所】 東京都千代田区内幸町二丁目2番3号 JFEスチール  
株式会社内  
【氏名】 吉見 直人  
【発明者】  
【住所又は居所】 神奈川県平塚市東八幡4丁目17番1号 関西ペイント  
株式会社内  
【氏名】 大島 孝夫  
【発明者】  
【住所又は居所】 神奈川県平塚市東八幡4丁目17番1号 関西ペイント  
株式会社内  
【氏名】 村田 正博  
【発明者】  
【住所又は居所】 神奈川県平塚市東八幡4丁目17番1号 関西ペイント  
株式会社内  
【氏名】 中野 多佳士

**【発明者】**

【住所又は居所】 神奈川県平塚市東八幡4丁目17番1号 関西ペイント  
株式会社内

【氏名】 田中 正一

**【特許出願人】**

【識別番号】 000001258

【氏名又は名称】 JFEスチール株式会社

**【特許出願人】**

【識別番号】 000001409

【氏名又は名称】 関西ペイント株式会社

**【代理人】**

【識別番号】 100083253

**【弁理士】**

【氏名又は名称】 苦米地 正敏

**【手数料の表示】**

【予納台帳番号】 066969

【納付金額】 21,000円

**【提出物件の目録】**

【物件名】 明細書 1

【物件名】 要約書 1

【プルーフの要否】 要



【書類名】 明細書

【発明の名称】 高耐食性表面処理鋼板及びその製造方法

【特許請求の範囲】

【請求項 1】 亜鉛系めっき鋼板またはアルミニウム系めっき鋼板の表面に、下記成分 (a) ~ (c) を含有する表面処理組成物を塗布し、乾燥することにより形成された皮膜厚が $0.01 \sim 1.0 \mu\text{m}$ の表面処理皮膜を有し、

(a) 数平均分子量 $400 \sim 20000$ のポリアルキレングリコール、ビスフェノール型エポキシ樹脂、活性水素含有化合物およびポリイソシアネート化合物を反応させて得られたポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂 (A) と、該ポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂 (A) 以外のエポキシ基含有樹脂 (B) と、活性水素を有するヒドラジン誘導体 (C) とを反応させて得られた樹脂を水に分散させてなる水性エポキシ樹脂分散液

(b) シランカップリング剤：前記水性エポキシ樹脂分散液の固体分 100 質量部に対して 1 ~ 300 質量部

(c) リン酸および／またはヘキサフルオロ金属酸：前記水性エポキシ樹脂分散液の固体分 100 質量部に対して 0.1 ~ 80 質量部

その上層に、数平均分子量が $6000 \sim 20000$ の高分子量エポキシ基含有樹脂 (E) を含有する上層皮膜用樹脂組成物を塗布し、乾燥することにより形成された皮膜厚が $0.3 \sim 2.0 \mu\text{m}$ の上層皮膜を有することを特徴とする高耐食性表面処理鋼板。

【請求項 2】 表面処理皮膜形成用の表面処理組成物がさらに、非クロム系防錆添加剤を、成分 (a) の水性エポキシ樹脂分散液の固体分 100 質量部に対して固体分の割合で 0.1 ~ 50 質量部含有することを特徴とする請求項 1 に記載の高耐食性表面処理鋼板。

【請求項 3】 上層皮膜がさらに、非クロム系防錆添加剤を、樹脂組成物の固体分 100 質量部に対して固体分の割合で 0.1 ~ 50 質量部含有することを特徴とする請求項 1 または 2 に記載の高耐食性表面処理鋼板。

【請求項 4】 表面処理皮膜形成用の表面処理組成物および／または上層皮膜が

非クロム系防錆添加剤として、下記（e1）～（e5）の中から選ばれる1つ以上の防錆添加剤を含有することを特徴とする請求項1～3のいずれかに記載の高耐食性表面処理鋼板。

- (e1) 酸化ケイ素
- (e2) カルシウムおよび／またはカルシウム化合物
- (e3) 難溶性リン酸化合物
- (e4) モリブデン酸化合物
- (e5) トリアゾール類、チオール類、チアジアゾール類、チアゾール類、チウラム類の中から選ばれる1種以上の、S原子を含有する有機化合物

【請求項5】 上層皮膜用樹脂組成物がさらに、水酸基と架橋する基を有する硬化剤を、高分子量エポキシ基含有樹脂（E）の固形分100質量部に対して1～50質量部含有することを特徴とする請求項1～4のいずれかに記載の高耐食性表面処理鋼板。

【請求項6】 水酸基と架橋する基を有する硬化剤が、1分子中にイミノ基を平均1個以上有するアミノ樹脂（F）であることを特徴とする請求項5に記載の高耐食性表面処理鋼板。

【請求項7】 水酸基と架橋する基を有する硬化剤が、1分子中にイソシアネート基を平均4個以上有するポリイソシアネート化合物（G）であることを特徴とする請求項5に記載の高耐食性表面処理鋼板。

【請求項8】 ポリイソシアネート化合物（G）が、ポリイソシアネート化合物が有するイソシアネート基の少なくとも一部をロック剤によってロックしたものであることを特徴とする請求項7に記載の高耐食性表面処理鋼板。

【請求項9】 上層皮膜用樹脂組成物中の高分子量エポキシ基含有樹脂（E）が、一部または全部の化合物が活性水素を有するヒドラジン誘導体（I）からなる活性水素含有化合物（H）により変性された変性エポキシ基含有樹脂であることを特徴とする請求項1～8のいずれかに記載の高耐食性表面処理鋼板。

【請求項10】 上層皮膜がさらに、固形潤滑剤を、樹脂組成物の固形分100質量部に対して固形分の割合で1～30質量部含有することを特徴とする請求項1～9のいずれかに記載の高耐食性表面処理鋼板。

【請求項 11】 亜鉛系めっき鋼板またはアルミニウム系めっき鋼板の表面に、下記成分（a）～（c）を含有する表面処理組成物を塗布し、到達板温が30～150℃の温度で乾燥することにより皮膜厚が0.01～1.0μmの表面処理皮膜を形成し、

（a）数平均分子量400～20000のポリアルキレングリコール、ビスフェノール型エポキシ樹脂、活性水素含有化合物及びポリイソシアネート化合物を反応させて得られたポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂（A）と、該ポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂（A）以外のエポキシ基含有樹脂（B）と、活性水素を有するヒドラジン誘導体（C）とを反応させて得られた樹脂を水に分散させてなる水性エポキシ樹脂分散液

（b）シランカップリング剤：前記水性エポキシ樹脂分散液の固形分100質量部に対して1～300質量部

（c）リン酸および／またはヘキサフルオロ金属酸：前記水性エポキシ樹脂分散液の固形分100質量部に対して0.1～80質量部

その上層に、数平均分子量が6000～20000の高分子量エポキシ基含有樹脂（E）を含有する上層皮膜用塗料組成物を塗布し、到達板温が30～150℃の温度で乾燥することにより皮膜厚が0.3～2.0μmの上層皮膜を形成することを特徴とする高耐食性表面処理鋼板の製造方法。

#### 【発明の詳細な説明】

##### 【0001】

##### 【発明の属する技術分野】

本発明は、特に自動車用内外板に最適な高耐食性表面処理鋼板であって、その表面処理鋼板の製造時および表面処理皮膜中にクロムを全く含まない環境適応型表面処理鋼板及びその製造方法に関するものである。

##### 【0002】

##### 【従来の技術】

家電製品用鋼板、建材用鋼板、自動車用鋼板には、従来から亜鉛系めっき鋼板またはアルミニウム系めっき鋼板の表面に、耐食性（耐白錆性、耐赤錆性）を向上させる目的でクロム酸、重クロム酸またはその塩類を主要成分とした処理液に

よるクロメート処理が施された鋼板が幅広く用いられている。このクロメート処理は耐食性に優れ且つ比較的簡単に行うことができる経済的な処理方法である。

### 【0003】

クロメート処理は公害規制物質である6価クロムを使用するものであるが、この6価クロムは処理工程においてクローズドシステムで処理され、完全に還元・回収されて自然界には放出されていないこと、また、有機皮膜によるシーリング作用によってクロメート皮膜中からのクロム溶出もほぼゼロにできることから、実質的には6価クロムによって環境や人体が汚染されることはない。しかしながら、最近の地球環境問題から、6価クロムを含めた重金属の使用を自主的に削減しようとする動きが高まりつつある。また、廃棄製品のシュレッダーダストを投棄した場合に環境を汚染しないようにするために、製品中にできるだけ重金属を含ませない若しくはこれを削減しようとする動きも始まっている。

### 【0004】

このようなことから、亜鉛系めっき鋼板の白錆の発生を防止するために、クロメート処理によらない処理技術、所謂クロムフリー技術が数多く提案されている。例えば、無機化合物、有機化合物、有機高分子材料、あるいはこれらを組み合わせた溶液を用い、浸漬、塗布、電解処理などの方法により薄膜を生成させる方法がある。

### 【0005】

具体的には、従来技術として、以下のような方法を挙げることができる。

- (1) タンニン酸などの多価フェノールカルボン酸とシランカップリング剤を配合した処理液に浸漬または処理液を塗布することにより皮膜を形成する方法（例えば、特許文献1、特許文献2など）
- (2) 有機樹脂にタンニン酸などの多価フェノールカルボン酸またはリン酸化合物を配合した処理液を用いて皮膜を形成する方法（例えば、特許文献3～特許文献6など）
- (3) 有機樹脂とシランカップリング剤を配合した皮膜を塗布する方法（例えば、特許文献7～特許文献13など）

### 【0006】



## 【特許文献1】

特開平7-216268号公報

## 【特許文献2】

特許第2968959号公報

## 【特許文献3】

特開平8-325760号公報

## 【特許文献4】

特開2000-34578号公報

## 【特許文献5】

特開2000-199076号公報

## 【特許文献6】

特開2000-248380号公報

## 【特許文献7】

特開平11-106945号公報

## 【特許文献8】

特開2000-319787号公報

## 【特許文献9】

特開2000-248384号公報

## 【特許文献10】

特開2000-178761号公報

## 【特許文献11】

特開2000-199076号公報

## 【特許文献12】

特開2000-281946号公報

## 【特許文献13】

特開2000-14443号公報

## 【0007】

## 【発明が解決しようとする課題】

上記(1)の方法としては、多価フェノールカルボン酸とシランカップリング剤



、さらには金属イオンを配合した水溶液で処理する方法があり、その一つとして特許文献1などに示される方法が挙げられる。しかし、この処理方法では良好な密着性は得られるものの、十分な耐食性が得られないという欠点がある。

上記(2)の方法としては、例えば、特許文献3に多価フェノールカルボン酸、有機樹脂および金属イオンを配合した処理液で処理を行う方法が開示されている。また、特許文献4には有機樹脂とリン酸化合物を添加した処理液に浸漬または処理液を塗布した後、乾燥する方法が開示されている。しかし、これらの処理液によって形成される保護皮膜は耐食性の改善にはある程度は寄与するものの、クロメート処理を施した場合のような高度の耐食性は得ることができない。

### 【0008】

また、上記(3)の方法としては、例えば、特許文献8や特許文献9に有機樹脂とシランカップリング剤、さらにはチオカルボニル化合物、リン酸化合物、バナジウム化合物を含む皮膜を有するものが開示されているが、有機樹脂がポリウレタンやアクリルオレフィン樹脂であることなどから耐食性は十分ではない。また、特許文献11には酸変性エポキシ樹脂による皮膜を有するものが、特許文献10には水酸基・カルボキシル基・グリシジル基・リン酸基含有モノマーを共重合成分として含有する樹脂にシランカップリング剤、リン酸化合物を配合した皮膜を有するものが、それぞれ開示されているが、これらについても耐食性は十分ではない。特許文献7にはポリビニルフェノール誘導体とシランカップリング剤、リン酸などのエッティング剤を配合した皮膜を有するものが開示されているが、これも十分な耐食性は得られない。特許文献12には有機樹脂にエッティング剤を配合した皮膜を有するものが、特許文献13には有機樹脂にシランカップリング剤を配合した皮膜を有するものが、それぞれ開示されているが、具体的な記載が無く耐食性も不十分である。

したがって本発明の目的は、このような従来技術の課題を解決し、皮膜中にクロムを含まず、しかも優れた耐食性が得られる表面処理鋼板を提供することにある。

### 【0009】

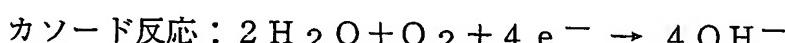
#### 【課題を解決するための手段】

以下、本発明者らによる知見とこの知見に基づく本発明が狙いとする防食機構について説明する。

表面処理皮膜を形成した亜鉛系めっき鋼板の腐食は以下の過程で進むと考えられる。

(1) 表面処理皮膜中に腐食因子（酸素、水、塩素イオンなど）が浸入し、これらがめっき皮膜／表面処理皮膜界面に拡散する。

(2) めっき皮膜／表面処理皮膜界面において、以下のような酸化還元反応により亜鉛が溶解する。



### 【0010】

したがって、亜鉛系めっき鋼板の耐食性向上には、上記(1)、(2)の両方の反応の進行を抑制することが不可欠であり、そのためには、

① 腐食因子の拡散障壁となる高度なバリア層（主として上記カソード反応を抑制する作用をする）

② めっき皮膜表層を不活性化するめっき金属との反応層（主として上記アノード反応を抑制する作用をする）

を有する皮膜構成とすること、さらに好ましくは、上記反応層に欠損が生じた場合に自己補修作用が働くような皮膜構成とすることが最も効果的である。

### 【0011】

検討の結果、このような皮膜構成を、従来技術のようにバリア層形成成分と反応層形成成分とを個別にコーティングすることにより形成した二層皮膜ではなく、1回のコーティングにより形成した単層皮膜内に実現させること、具体的には、皮膜上部に上記①のバリア層（後述する有機樹脂マトリックス層）を、皮膜下部に上記②の反応層（後述する非晶質化合物層）をそれぞれ構成させること、さらに好ましくは皮膜内に自己補修作用を生じさせる物質を析出させることにより、これらの相乗効果によって耐食性向上効果が得られることが判った。このような単層皮膜を擬似二層皮膜と定義すると、この擬似二層皮膜を構成するバリア層と反応層との間には、従来型の2回コーティングにより形成された二層皮膜間の

ような明確な界面は存在しない。むしろ両者を傾斜組成化することにより、従来型の単層コーティングでは得られない高度の耐食性向上効果を発揮できるものと考えられる。

#### 【0012】

上記のような擬似二層皮膜は特定の変性エポキシ樹脂と活性水素を有するヒドラジン誘導体などを反応させて得られた樹脂の水分散性液に、シランカップリング剤と特定の酸成分（リン酸、ヘキサフルオロ金属酸など）を配合した表面処理組成物を亜鉛系めっき鋼板又はアルミニウム系めっき鋼板の表面に塗布し、乾燥させることにより得ることができる。

#### 【0013】

シランカップリング剤はこれまでにも無機化合物と有機化合物との密着性を向上させる作用を有することが知られており、めっき金属と水分散性樹脂との密着性を高めることが可能である。このようなシランカップリング剤の既知の作用効果に対して、上記の特定の表面処理組成物を用いた場合には、表面処理組成物に含まれる酸成分がめっき皮膜表面をエッティングによって活性化し、シランカップリング剤がこの活性化されためっき金属と皮膜形成樹脂の両方と化学結合することで、めっき金属と皮膜形成樹脂との極めて優れた密着性が得られるものと考えられる。つまり、表面処理組成物中にシランカップリング剤と特定の酸成分とを複合添加することにより、シランカップリング剤を単独添加した場合に比べ、めっき金属と皮膜形成樹脂との密着性が格段に高められ、この結果、めっき金属の腐食の進行が効果的に抑制され、特に優れた耐食性が得られるものと考えられる。

#### 【0014】

上述した皮膜構成の擬似二層皮膜が形成されるメカニズムは必ずしも明らかではないが、表面処理組成物中の酸成分とめっき皮膜表面との反応が皮膜形成に関与している可能性がある。また一方において、シランカップリング剤が関与した以下のような作用も考えられる。すなわち、水溶液中で加水分解したシランカップリング剤がシラノール基（Si-OH）を有しているため、酸成分により活性化されためっき金属表面に対するシランカップリング剤の水素結合的な吸着作用が促



進され、めっき金属表面にシランカップリング剤が濃化し、その後、乾燥することにより脱水縮合反応が起きて強固な化学結合となり、これにより皮膜下部の上記②の反応層（すなわち、めっき皮膜表層を不活性化するめっき金属との反応層）が形成されるとともに、皮膜上部に濃化した水分散性樹脂により上記①のバリア層（すなわち、腐食因子の拡散障壁となる高度のバリア層）が形成される、というメカニズムによる可能性もある。また、以上述べたような作用が複合的に生じている可能性もある。また、以上のような皮膜の形成過程において、溶解した亜鉛などのめっき金属と酸成分との反応生成物（化合物）が皮膜中に析出するものと考えられる。

### 【0015】

このような擬似二層皮膜の防食機構についても必ずしも明らかではないが、個々の防食機構としては、上記①のバリア層として特定の変性エポキシ樹脂にヒドラジン誘導体を付与することによって緻密な有機高分子皮膜が形成され、これが腐食因子（酸素、水、塩素イオンなど）の透過を抑制して腐食の要因となるカソード反応を効果的に抑制すること、また、腐食反応によって溶出しためっき金属イオンを皮膜中のフリーのヒドラジン誘導体がトラップし、安定な不溶性キレート化合物層を形成すること、また、上記②の反応層がめっき皮膜表層を不活性化して腐食の要因となるアノード反応を効果的に抑制すること、さらに、皮膜中に析出した析出化合物が腐食環境下で溶解して酸成分（リン酸イオンなど）が生成し、この酸成分がめっき皮膜から溶出した亜鉛イオンなどの金属イオンを捕捉（金属イオンと結合して不溶性化合物を形成）する自己補修作用が得られること、さらには、シランカップリング剤が酸成分によって活性化されためっき金属面と強固に結合し、めっき金属の溶解を抑制するとともに、皮膜形成樹脂とも結合することにより、密着性の高い緻密な皮膜が形成できること、などが考えられ、これらによる複合的な防食機構により、極めて優れた耐食性（耐白錆性）が得られるものと考えられる。

### 【0016】

また、この表面処理組成物中に水溶性リン酸塩や非クロム系防錆添加剤を配合することにより、さらに優れた耐食性が得られる。これは水溶性リン酸塩も上記



と同様に、その難溶性皮膜が腐食因子へのバリア性を発揮するとともに、溶出しためっき金属イオンをリン酸成分が捕捉し、めっき金属イオンとともに不溶性化合物を形成することが考えられる。また、非クロム系防錆添加剤は、腐食の起点で保護皮膜を形成するためにさらなる優れた防食性能が得られる。実際には、これらの複合的な効果により非常に優れた防食性能が得られる。

以上が特定の処理組成物により得られる表面処理皮膜の防食機構であるが、本発明者らが検討した結果によると、このような表面処理皮膜単層またはその上層に単に有機皮膜を形成しただけの二層皮膜構造では、特に自動車用プレス金型にあるしわ押えビードなどによる厳しい加工を受けた場合、当該加工部の損傷が大きく、その耐食性がかなり劣ったものとなることが判った。さらに、加工後に油を除去するために行われるアルカリ脱脂によって、その皮膜損傷部がダメージを受け、耐食性のさらなる劣化が生じることが判った。そこで、このような厳しい加工を受け、さらにアルカリ脱脂を受けた際の加工部耐食性を高度に満足できる皮膜構成について検討した結果、上述した表面処理皮膜の上層に第二層皮膜として、数平均分子量が6000～20000の高分子量エポキシ基含有樹脂を含有する、好ましくはこの樹脂を主成分樹脂とする皮膜を形成させることにより、上記のような厳しい加工とアルカリ脱脂を受けた部分においても高度な防食効果が得られることが判った。すなわち、本発明は、上記特定の表面処理皮膜（下層皮膜）と特定の高分子量樹脂皮膜を組み合せることにより、それらの複合作用によって特に高度な加工部耐食性が得られることを見出したものである。

### 【0017】

本発明は、このような知見に基づきなされたもので、その特徴は以下のとおりである。

[1] 亜鉛系めっき鋼板またはアルミニウム系めっき鋼板の表面に、下記成分（a）～（c）を含有する表面処理組成物を塗布し、乾燥することにより形成された皮膜厚が0.01～1.0μmの表面処理皮膜を有し、

（a）数平均分子量400～20000のポリアルキレングリコール、ビスフェノール型エポキシ樹脂、活性水素含有化合物およびポリイソシアネート化合物を反応させて得られたポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂（A）と、該



ポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂（A）以外のエポキシ基含有樹脂（B）と、活性水素を有するヒドラジン誘導体（C）とを反応させて得られた樹脂を水に分散させてなる水性エポキシ樹脂分散液

（b）シランカップリング剤：前記水性エポキシ樹脂分散液の固体分100質量部に対して1～300質量部

（c）リン酸および／またはヘキサフルオロ金属酸：前記水性エポキシ樹脂分散液の固体分10.0質量部に対して0.1～80質量部

その上層に、数平均分子量が6000～20000の高分子量エポキシ基含有樹脂（E）を含有する上層皮膜用樹脂組成物を塗布し、乾燥することにより形成された皮膜厚が0.3～2.0μmの上層皮膜を有することを特徴とする高耐食性表面処理鋼板。

#### 【0018】

[2] 上記[1]の表面処理鋼板において、表面処理皮膜形成用の表面処理組成物がさらに、非クロム系防錆添加剤を、成分（a）の水性エポキシ樹脂分散液の固体分100質量部に対して固体分の割合で0.1～50質量部含有することを特徴とする高耐食性表面処理鋼板。

[3] 上記[1]または[2]の表面処理鋼板において、上層皮膜がさらに、非クロム系防錆添加剤を、樹脂組成物の固体分100質量部に対して固体分の割合で0.1～50質量部含有することを特徴とする高耐食性表面処理鋼板。

#### 【0019】

[4] 上記[1]～[3]のいずれかの表面処理鋼板において、表面処理皮膜形成用の表面処理組成物および／または上層皮膜が非クロム系防錆添加剤として、下記（e1）～（e5）の中から選ばれる1つ以上の防錆添加剤を含有することを特徴とする高耐食性表面処理鋼板。

（e1）酸化ケイ素

（e2）カルシウムおよび／またはカルシウム化合物

（e3）難溶性リン酸化合物

（e4）モリブデン酸化合物

（e5）トリアゾール類、チオール類、チアジアゾール類、チアゾール類、チウ



ラム類の中から選ばれる1種以上の、S原子を含有する有機化合物

[5] 上記[1]～[4]のいずれかの表面処理鋼板において、上層皮膜用樹脂組成物がさらに、水酸基と架橋する基を有する硬化剤を、高分子量エポキシ基含有樹脂(E)の固形分100質量部に対して1～50質量部含有することを特徴とする高耐食性表面処理鋼板。

[6] 上記[5]の表面処理鋼板において、水酸基と架橋する基を有する硬化剤が、1分子中にイミノ基を平均1個以上有するアミノ樹脂(F)であることを特徴とする高耐食性表面処理鋼板。

#### 【0020】

[7] 上記[5]の表面処理鋼板において、水酸基と架橋する基を有する硬化剤が、1分子中にイソシアネート基を平均4個以上有するポリイソシアネート化合物(G)であることを特徴とする高耐食性表面処理鋼板。

[8] 上記[7]の表面処理鋼板において、ポリイソシアネート化合物(G)が、ポリイソシアネート化合物が有するイソシアネート基の少なくとも一部をブロック剤によってブロックしたものであることを特徴とする高耐食性表面処理鋼板。

[9] 上記[1]～[8]のいずれかの表面処理鋼板において、上層皮膜用樹脂組成物中の高分子量エポキシ基含有樹脂(E)が、一部または全部の化合物が活性水素を有するヒドラジン誘導体(I)からなる活性水素含有化合物(H)により変性された変性エポキシ基含有樹脂であることを特徴とする高耐食性表面処理鋼板。

[10] 上記[1]～[9]のいずれかの表面処理鋼板において、上層皮膜がさらに、固形潤滑剤を、樹脂組成物の固形分100質量部に対して固形分の割合で1～30質量部含有することを特徴とする高耐食性表面処理鋼板。

#### 【0021】

[11] 亜鉛系めっき鋼板またはアルミニウム系めっき鋼板の表面に、下記成分(a)～(c)を含有する表面処理組成物を塗布し、到達板温が30～150℃の温度で乾燥することにより皮膜厚が0.01～1.0μmの表面処理皮膜を形成し、

(a) 数平均分子量400～20000のポリアルキレンゲリコール、ビスフェノール型エポキシ樹脂、活性水素含有化合物及びポリイソシアネート化合物を



反応させて得られたポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂（A）と、該ポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂（A）以外のエポキシ基含有樹脂（B）と、活性水素を有するヒドラジン誘導体（C）とを反応させて得られた樹脂を水に分散させてなる水性エポキシ樹脂分散液

（b）シランカップリング剤：前記水性エポキシ樹脂分散液の固形分100質量部に対して1～300質量部

（c）リン酸および／またはヘキサフルオロ金属酸：前記水性エポキシ樹脂分散液の固形分100質量部に対して0.1～80質量部

その上層に、数平均分子量が6000～20000の高分子量エポキシ基含有樹脂（E）を含有する上層皮膜用塗料組成物を塗布し、到達板温が30～150℃の温度で乾燥することにより皮膜厚が0.3～2.0μmの上層皮膜を形成することを特徴とする高耐食性表面処理鋼板の製造方法。

### 【0022】

#### 【発明の実施の形態】

以下、本発明の詳細とその限定理由を説明する。

本発明の表面処理鋼板のベースとなる亜鉛系めっき鋼板としては、亜鉛めっき鋼板、Zn-Ni合金めっき鋼板、Zn-Fe合金めっき鋼板（電気めっき鋼板、合金化溶融亜鉛めっき鋼板）、Zn-Cr合金めっき鋼板、Zn-Mn合金めっき鋼板、Zn-Co合金めっき鋼板、Zn-Co-Cr合金めっき鋼板、Zn-Cr-Ni合金めっき鋼板、Zn-Cr-Fe合金めっき鋼板、Zn-Al合金めっき鋼板（例えば、Zn-5%Al合金めっき鋼板、Zn-55%Al合金めっき鋼板）、Zn-Mg合金めっき鋼板、Zn-Al-Mgめっき鋼板（例えば、Zn-6%Al-3%Mg合金めっき鋼板、Zn-11%Al-3%Mg合金めっき鋼板）、さらにはこれらのめっき鋼板のめっき皮膜中に金属酸化物、ポリマーなどを分散した亜鉛系複合めっき鋼板（例えば、Zn-SiO<sub>2</sub>分散めっき鋼板）などを用いることができる。

### 【0023】

また、上記のようなめっきのうち、同種または異種のものを2層以上めっきした複層めっき鋼板を用いることもできる。

また、本発明の表面処理鋼板のベースとなるアルミニウム系めっき鋼板としては、アルミニウムめっき鋼板、Al-Si合金めっき鋼板などを用いることができる。

また、めっき鋼板としては、鋼板面に予めNiなどの薄目付けめつきを施し、その上に上記のような各種めつきを施したものであってもよい。

めっき方法としては、電解法（水溶液中の電解または非水溶媒中の電解）、溶融法、気相法のうち、実施可能ないずれの方法を採用することもできる。

さらに、めっきの黒変を防止する目的で、めっき皮膜中に1～2000 ppm程度のNi, Co, Feの微量元素を析出させたり、或いはめっき皮膜表面にNi, Co, Feを含むアルカリ性水溶液または酸性水溶液による表面調整処理を施し、これらの元素を析出させるようにしてもよい。

#### 【0024】

次に、上記亜鉛系めっき鋼板またはアルミニウム系めっき鋼板の表面に、第一層皮膜として形成される表面処理皮膜およびこの皮膜形成用の表面処理組成物について説明する。

本発明の表面処理鋼板において、亜鉛系めっき鋼板またはアルミニウム系めっき鋼板の表面に形成される表面処理皮膜は、下記成分(a)～(c)を含有する表面処理組成物を塗布し、乾燥することにより形成された表面処理皮膜である。この表面処理皮膜はクロムを全く含まない。

(a) 数平均分子量400～20000のポリアルキレングリコール、ビスフェノール型エポキシ樹脂、活性水素含有化合物およびポリイソシアネート化合物を反応させて得られたポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂(A)と、該ポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂(A)以外のエポキシ基含有樹脂(B)と、活性水素を有するヒドラジン誘導体(C)と、さらに必要に応じて、このヒドラジン誘導体(C)以外の活性水素含有化合物(D)とを反応させて得られた樹脂を水に分散させてなる水性エポキシ樹脂分散液

(b) シランカップリング剤：前記水性エポキシ樹脂分散液の固形分100質量部に対して1～300質量部

(c) リン酸および/またはヘキサフルオロ金属酸：前記水性エポキシ樹脂分



散液の固形分100質量部に対して0.1～80質量部

### 【0025】

まず、上記成分(a)である水性エポキシ樹脂分散液について説明する。

この水性エポキシ樹脂分散液は、特定のポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂(A)と、このポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂(A)以外のエポキシ基含有樹脂(B)と、活性水素を有するヒドラジン誘導体(C)と、さらに必要に応じてこのヒドラジン誘導体(C)以外の活性水素含有化合物(D)とを反応させて得られた樹脂を水に分散させたものである。

### 【0026】

上記ポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂(A)は、数平均分子量400～20000のポリアルキレングリコールと、ビスフェノール型エポキシ樹脂と、活性水素含有化合物と、ポリイソシアネート化合物とを反応させて得られたものである。

上記ポリアルキレングリコールとしては、例えば、ポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコール、ポリブチレングリコールなどを用いることができるが、そのなかでも特に、ポリエチレングリコールが好適である。ポリアルキレングリコールの数平均分子量は、得られる樹脂の水分散性、貯蔵性などの点から400～20000、好ましくは500～10000の範囲が適している。

また、上記ビスフェノール型エポキシ樹脂は、1分子中に少なくとも1個のエポキシ基を有するビスフェノール系化合物であって、特に、ビスフェノール系化合物とエピハロヒドリン(例えば、エピクロルヒドリン)との縮合反応によって得られるビスフェノールのジグリシジルエーテルが、可撓性および防食性に優れた皮膜が得られやすいため好適である。

### 【0027】

ビスフェノール型エポキシ樹脂の調製に使用することができるビスフェノール系化合物の代表例としては、ビス(4-ヒドロキシフェニル)-2,2-プロパン、ビス(4-ヒドロキシフェニル)-1,1-エタン、ビス(4-ヒドロキシフェニル)-メタン、4,4'-ジヒドロキシジフェニルエーテル、4,4'-ジヒドロキシジフェニルスルホン、ビス(4-ヒドロキシフェニル)-1,1-



イソブタン、ビス(4-ヒドロキシ-3-t-ブチルフェニル)-2,2-プロパンなどが挙げられる。このようなビスフェノール系化合物を用いて調製されるエポキシ樹脂のうち、ビスフェノールA型エポキシ樹脂は可撓性および防食性などに優れた皮膜を得られるという点で特に好適である。

また、ビスフェノール型エポキシ樹脂は、ポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂の製造時における製造安定性などの点から、一般に約310～1000、特に望ましくは約320～2000の数平均分子量を有していることが好ましく、また、エポキシ当量は約155～5000、特に望ましくは約160～1000の範囲のものが好ましい。

### 【0028】

上記活性水素含有化合物は、ポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂(A)中のイソシアネート基のブロッキングのために使用されるものである。その代表的なものとしては、例えば、メタノール、エタノール、ジエチレングリコールモノブチルエーテルなどの1価アルコール；酢酸、プロピオン酸などの1価カルボン酸；エチルメルカプタンなどの1価チオールが挙げられる。また、それ以外のブロッキング剤(活性水素含有化合物)としては、ジエチルアミンなどの第2級アミン；ジエチレントリアミン、モノエタノールアミンなどの1個の第2級アミノ基またはヒドロキシル基と1個以上の第1級アミノ基を含有するアミン化合物の第1級アミノ基を、ケトン、アルデヒド若しくはカルボン酸と、例えば100～230℃の温度で加熱反応させることによりアルジミン、ケチミン、オキサゾリン若しくはイミダゾリンに変性した化合物；メチルエチルケトキシムのようなオキシム；フェノール、ノニルフェノールなどのフェノール類などが挙げられる。これらの化合物は一般に30～2000、特に望ましくは30～200の範囲の数平均分子量を有することが好ましい。

### 【0029】

上記ポリイソシアネート化合物は、1分子中にイソシアネート基を2個以上、好ましくは2個または3個有する化合物であり、ポリウレタン樹脂の製造に一般に用いられるものが同様に使用できる。そのようなポリイソシアネート化合物としては、脂肪族系、脂環族系、芳香族系などのポリイソシアネート化合物が包含



される。代表的なものとしては、ヘキサメチレンジイソシアネート（HMDI）・HMDIのビウレット化合物、HMDIのイソシアヌレート化合物などの脂肪族系ポリイソシアネート化合物；イソホロンジイソシアネート（IPDI）、IPDIのビウレット化合物、IPDIのイソシアヌレート化合物、水素添加キシリレンジイソシアネート、水素添加4,4'-ジフェニルメタンジイソシアネートなどの脂環族系ポリイソシアネート化合物；トリレンジイソシアネート、キシリレンジイソシアネートなどの芳香族系ポリイソシアネート化合物などを例示できる。

### 【0030】

ポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂（A）の製造時における各成分の配合割合は、一般には下記の範囲とするのが適当である。

すなわち、ポリアルキレングリコールの水酸基とポリイソシアネート化合物のイソシアネート基との当量比は1/1.2～1/10、好ましくは1/1.5～1/5、特に好ましくは1/1.5～1/3とするのが適当である。また、活性水素含有化合物の水酸基とポリイソシアネート化合物のイソシアネート基との当量比は1/2～1/100、好ましくは1/3～1/50、特に好ましくは1/3～1/20とするのが適当である。また、ポリアルキレングリコール、ビスフェノール型エポキシ樹脂および活性水素含有化合物の水酸基の合計量とポリイソシアネート化合物のイソシアネート基との当量比は1/1.5以下、好ましくは1/0.1～1/1.5、特に好ましくは1/0.1～1/1.1とするのが適当である。

### 【0031】

上記ポリアルキレングリコール、ビスフェノール型エポキシ樹脂、活性水素含有化合物およびポリイソシアネート化合物の反応は、公知の方法により行うことができる。

上記で得られたポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂（A）と、このポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂（A）以外のエポキシ基含有樹脂（B）と、活性水素を有するヒドラジン誘導体（C）と、さらに必要に応じてこのヒドラジン誘導体（C）以外の活性水素含有化合物（D）とを反応させることによ



り、容易に水中に分散することができ、且つ素材に対する付着性の良好なエポキシ樹脂を得ることができる。

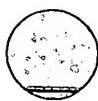
### 【0032】

上記ポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂（A）以外のエポキシ基含有樹脂（B）としては、ビスフェノールA、ビスフェノールF、ノボラック型フェノールなどのポリフェノール類とエピクロルヒドリンなどのエピハロヒドリンとを反応させてグリシジル基を導入してなるか、若しくはこのグリシジル基導入反応生成物にさらにポリフェノール類を反応させて分子量を増大させてなる芳香族エポキシ樹脂；さらには脂肪族エポキシ樹脂、脂環式エポキシ樹脂などが挙げられ、これらの1種を単独でまたは2種以上を混合して使用することができる。これらのエポキシ樹脂は、特に低温での皮膜形成性を必要とする場合には数平均分子量が1500以上であることが好適である。

また、エポキシ基含有樹脂（B）としては、上記エポキシ基含有樹脂中のエポキシ基または水酸基に各種変性剤を反応させた樹脂を挙げることができ、例えば、乾性油脂肪酸を反応させたエポキシエステル樹脂；アクリル酸またはメタクリル酸などを含有する重合性不飽和モノマー成分で変性したエポキシアクリレート樹脂；イソシアネート化合物を反応させたウレタン変性エポキシ樹脂などを挙げることができる。

### 【0033】

さらに、エポキシ基含有樹脂（B）としては、エポキシ基を有する不飽和モノマーとアクリル酸エステルまたはメタクリル酸エステルを必須とする重合性不飽和モノマー成分を溶液重合法、エマルジョン重合法または懸濁重合法などによつて合成したエポキシ基含有モノマーと共に重合したアクリル系共重合体樹脂を挙げることができ、上記重合性不飽和モノマー成分としては、例えば、メチル（メタ）アクリレート、エチル（メタ）アクリレート、プロピル（メタ）アクリレート、n-、iso-若しくはtert-ブチル（メタ）アクリレート、ヘキシル（メタ）アクリレート、2-エチルヘキシル（メタ）アクリレート、デシル（メタ）アクリレート、ラウリル（メタ）アクリレートなどのアクリル酸またはメタクリル酸のC1～C24のアルキルエステル；アクリル酸、メタクリル酸、ステレ



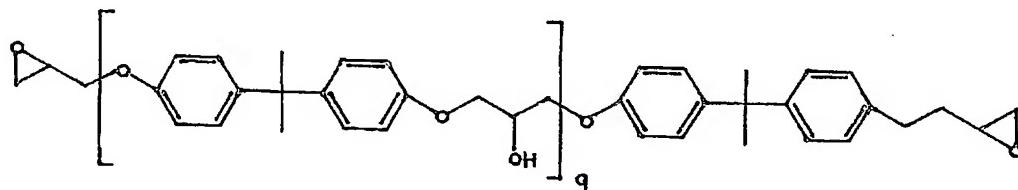
ン、ビニルトルエン、アクリルアミド、アクリロニトリル、N-メチロール（メタ）アクリルアミド、N-メチロール（メタ）アクリルアミドのC1～4アルキルエーテル化物；N, N-ジエチルアミノエチルメタクリレートなどを挙げることができる。また、エポキシ基を有する不飽和モノマーとしては、グリシジルメタアクリレート、グリシジルアクリレート、3, 4エポキシシクロヘキシル-1-メチル（メタ）アクリレーなど、エポキシ基と重合性不飽和基を持つものであれば、特に制限されるものではない。

また、このアクリル系共重合体樹脂はポリエステル樹脂、エポキシ樹脂、フェノール樹脂などによって変性させた樹脂とすることもできる。

#### 【0034】

上記エポキシ基含有樹脂（B）として特に好ましいのは、ビスフェノールAとエピパロヒドリンとの反応生成物である下記化学構造式に代表される樹脂であり、耐食性に優れているため特に好適である。

#### 【化1】



上記化学構造式中、 $q$  は 0 ~ 50 の整数、好ましくは 1 ~ 40 の整数、特に好ましくは 2 ~ 20 の整数である。

このようなビスフェノールA型エポキシ樹脂は、当業界において広く知られた製造法により得ることができる。

#### 【0035】

上記エポキシ基含有樹脂（B）のエポキシ基と反応する活性水素含有化合物としては、下記のものが挙げられる。

- ・活性水素を有するヒドラジン誘導体
- ・活性水素を有する第1級または第2級のアミン化合物
- ・アンモニア、カルボン酸などの有機酸



- ・塩化水素などのハロゲン化水素類
- ・アルコール類、チオール類
- ・活性水素を有しないヒドラジン誘導体または第3級アミンと酸との混合物である4級塩化剤

上記水性エポキシ樹脂分散液を調整する際には、これらの1種または2種以上を使用できるが、優れた耐食性を得るために、活性水素含有化合物の少なくとも一部（好ましくは全部）は、活性水素を有するヒドラジン誘導体であることが必要である。すなわち、これらのうち活性水素を有するヒドラジン誘導体（C）を必須成分とし、必要に応じてこのヒドラジン誘導体（C）以外の活性水素含有化合物（D）を用いる。

### 【0036】

上記活性化水素を有するアミン化合物の代表例としては、以下のものを挙げることができる。

- (1) ジエチレントリアミン、ヒドロキシエチルアミノエチルアミン、エチルアミノエチルアミン、メチルアミノプロピルアミンなどの1個の2級アミノ基と1個以上の1級アミノ基を含有するアミン化合物の1級アミノ基を、ケトン、アルデヒドまたはカルボン酸と例えば100～230℃程度の温度で加熱反応させてアルジミン、ケチミン、オキサゾリンまたはイミダゾリンに変性した化合物；
- (2) ジエチルアミン、ジエタノールアミン、ジ-*n*-または-*i o s*-プロパノールアミン、N-メチルエタノールアミン、N-エチルエタノールアミンなどの第2級モノアミン；
- (3) モノエタノールアミンなどのようなモノアルカノールアミンとジアルキル（メタ）アクリルアミドとをミカエル付加反応により付加させて得られる第2級アミン含有化合物；
- (4) モノエタノールアミン、ネオペンタノールアミン、2-アミノプロパノール、3-アミノプロパノール、2-ヒドロキシ-2'（アミノプロポキシ）エチルエーテルなどのアルカノールアミンの1級アミン基をケチミンに変性した化合物；

### 【0037】



活性水素含有化合物の一部として使用できる上記4級塩化剤は、活性水素を有しないヒドラジン誘導体または第3級アミンはそれ自体ではエポキシ基と反応性を有しないので、これらをエポキシ基と反応可能するために酸との混合物としたものである。4級塩化剤は、必要に応じて水の存在下でエポキシ基と反応し、エポキシ基含有樹脂と4級塩を形成する。4級塩化剤を得るために使用される酸は、酢酸、乳酸などの有機酸、塩酸などの無機酸のいずれでもよい。また、4級塩化剤を得るために使用される活性水素を有しないヒドラジン誘導体としては、例えば3, 6-ジクロロピリダジンなどを、また、第3級アミンとしては、例えば、ジメチルエタノールアミン、トリエチルアミン、トリメチルアミン、トリイソプロピルアミン、メチルジエタノールアミンなどを挙げることができる。

### 【0038】

上記活性水素含有化合物で最も有用で耐食性に優れた性能を発現するのが、活性水素を有するヒドラジン誘導体である。

活性水素を有するヒドラジン誘導体の具体例としては、例えば以下のものを挙げることができる。

① カルボヒドラジド、プロピオン酸ヒドラジド、サリチル酸ヒドラジド、アジピン酸ジヒドラジド、セバシン酸ジヒドラジド、ドデカン酸ジヒドラジド、イソフタル酸ジヒドラジド、チオカルボヒドラジド、4, 4'-オキシビスベンゼンスルホニルヒドラジド、ベンゾフェノンヒドラゾン、アミノポリアクリルアミドなどのヒドラジド化合物；

② ピラゾール、3, 5-ジメチルピラゾール、3-メチル-5-ピラゾロン、3-アミノ-5-メチルピラゾールなどのピラゾール化合物；

### 【0039】

③ 1, 2, 4-トリアゾール、3-アミノ-1, 2, 4-トリアゾール、4-アミノ-1, 2, 4-トリアゾール、3-メルカプト-1, 2, 4-トリアゾール、5-アミノ-3-メルカプト-1, 2, 4-トリアゾール、2, 3-ジヒドロ-3-オキソ-1, 2, 4-トリアゾール、1H-ベンゾトリアゾール、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール（1水和物）、6-メチル-8-ヒドロキシトリアゾロピリダジン、6-フェニル-8-ヒドロキシトリアゾロピリダジン、5-



ヒドロキシ-7-メチル-1, 3, 8-トリアザインドリジンなどのトリアゾール化合物；

#### 【0040】

- ④ 5-フェニル-1, 2, 3, 4-テトラゾール、5-メルカプト-1-フェニル-1, 2, 3, 4-テトラゾールなどのテトラゾール化合物；
- ⑤ 5-アミノ-2-メルカプト-1, 3, 4-チアジアゾール、2, 5-ジメルカプト-1, 3, 4-チアジアゾールなどのチアジアゾール化合物；
- ⑥ マレイン酸ヒドラジド、6-メチル-3-ピリダゾン、4, 5-ジクロロ-3-ピリダゾン、4, 5-ジプロモ-3-ピリダゾン、6-メチル-4, 5-ジヒドロ-3-ピリダゾンなどのピリダゾン化合物；

また、これらのなかでも5員環または6員環の環状構造を有し、環状構造中に窒素原子を有するピラゾール化合物、トリアゾール化合物が特に好適である。

これらのヒドラジン誘導体は1種を単独でまたは2種以上を混合して使用することができる。

#### 【0041】

以上述べたようなポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂（A）と、このポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂（A）以外のエポキシ基含有樹脂（B）と、活性水素を有するヒドラジン誘導体（C）と、さらに必要に応じてこのヒドラジン誘導体（C）以外の活性水素含有化合物（D）とを、好ましくは10～300℃、より好ましくは50～150℃の温度で約1～8時間反応させ、これにより得られる樹脂を水中に分散させることにより、上述した水性エポキシ樹脂分散液を得ることができる。

#### 【0042】

上記反応は有機溶剤を加えて行ってもよく、使用する有機溶剤の種類は特に限定されない。例えば、アセトン、メチルエチルケトン、メチルイソブチルケトン、ジブチルケトン、シクロヘキサンなどのケトン類；エタノール、ブタノール、2-エチルヘキシリアルコール、ベンジルアルコール、エチレングリコール、エチレングリコールモノイソプロピルエーテル、エチレングリコールモノブチルエーテル、エチレングリコールモノヘキシリルエーテル、プロピレングリコール、



プロピレングリコールモノメチルエーテル、ジエチレングリコール、ジエチレングリコールモノエチルエーテル、ジエチレングリコールモノブチルエーテルなどの水酸基を含有するアルコール類やエーテル類；酢酸エチル、酢酸ブチル、エチレングリコールモノブチルエーテルアセテートなどのエステル類；トルエン、キシレンなどの芳香族炭化水素等を例示でき、これらの1種または2種以上を使用することができる。また、これらのなかでエポキシ樹脂との溶解性、皮膜形成性等の面からは、ケトン系またはエーテル系の溶剤が特に好ましい。

#### 【0043】

ポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂（A）と、ポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂（A）以外のエポキシ基含有樹脂（B）と、活性水素を有するヒドラジン誘導体（C）との配合比率は、ポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂（A）およびエポキシ基含有樹脂（B）中のエポキシ基に対するヒドラジン誘導体（C）中の活性水素基の当量比が0.01～10、好ましくは0.1～8、さらに好ましくは0.2～4となるようにすることが、耐食性や樹脂の水分散性などの観点から適当である。

また、活性水素を有するヒドラジン誘導体（C）の一部を活性水素含有化合物（D）に置き換えることもできるが、置き換える量としては90モル%以下、好ましくは70モル%以下、より好ましくは10～60モル%の範囲内とすることが防食性、付着性の観点から適当である。

#### 【0044】

また、緻密なバリア皮膜を形成するために、樹脂組成物中に硬化剤を配合し、皮膜を加熱硬化させることが望ましい。樹脂組成物による皮膜を形成する場合の硬化方法としては、(1)イソシアネートと基体樹脂中の水酸基とのウレタン化反応を利用する硬化方法、(2)メラミン、尿素およびベンゾグアナミンの中から選ばれた1種以上にホルムアルデヒドを反応させてなるメチロール化合物の一部若しくは全部に炭素数1～5の1価アルコールを反応させてなるアルキルエーテル化アミノ樹脂と基体樹脂中の水酸基との間のエーテル化反応を利用する硬化方法、が適当であるが、このうちイソシアネートと基体樹脂中の水酸基とのウレタン化反応を主反応とすることが特に好適である。



## 【0045】

上記(1)の硬化方法で用いることができる硬化剤としてのポリイソシアネート化合物は、1分子中に少なくとも2個のイソシアネート基を有する脂肪族、脂環族（複素環を含む）または芳香族イソシアネート化合物、若しくはそれらの化合物を多価アルコールで部分反応させた化合物である。このようなポリイソシアネート化合物としては、例えば以下のものが例示できる。

① m-またはp-フェニレンジイソシアネート、2, 4-または2, 6-トリレンジイソシアネート、o-またはp-キシリレンジイソシアネート、ヘキサメチレンジイソシアネート、ダイマー酸ジイソシアネート、イソホロンジイソシアネート

② 上記①の化合物単独またはそれらの混合物と多価アルコール（エチレングリコール、プロピレングリコールなどの2価アルコール類；グリセリン、トリメチロールプロパンなどの3価アルコール；ペンタエリスリトールなどの4価アルコール；ソルビトール、ジペンタエリスリトールなどの6価アルコールなど）との反応生成物であって、1分子中に少なくとも2個のイソシアネートが残存する化合物

これらのポリイソシアネート化合物は、1種を単独でまたは2種以上を混合して使用できる。

## 【0046】

また、ポリイソシアネート化合物の保護剤（ブロック剤）としては、例えば、

① メタノール、エタノール、プロパノール、ブタノール、オクチルアルコールなどの脂肪族モノアルコール類；

② エチレングリコールおよび／またはジエチレングリコールのモノエーテル類、例えば、メチル、エチル、プロピル（n-, i s o）、ブチル（n-, i s o, sec）などのモノエーテル；

③ フェノール、クレゾールなどの芳香族アルコール；

④ アセトオキシム、メチルエチルケトンオキシムなどのオキシム；

などが使用でき、これらの1種または2種以上と前記ポリイソシアネート化合物とを反応させることにより、少なくとも常温下で安定に保護されたポリイソシア



ネート化合物を得ることができる。

#### 【0047】

このようなポリイソシアネート化合物（a2）は、水性エポキシ樹脂分散液（a）（上記成分（a））に対して、硬化剤として（a）／（a2）＝95／5～55／45（不揮発分の質量比）、好ましくは（a）／（a2）＝90／10～65／35の割合で配合するのが適当である。ポリイソシアネート化合物には吸水性があり、これを（a）／（a2）＝55／45を超えて配合すると表面処理皮膜の密着性を劣化させてしまう。さらに、未反応のポリイソシアネート化合物が上層皮膜中に移動し、上層皮膜の硬化阻害や密着性不良を起こしてしまう。このような観点から、ポリイソシアネート化合物（a2）の配合量は（a）／（a2）＝55／45以下とすることが好ましい。

#### 【0048】

なお、水分散性樹脂は以上のような架橋剤（硬化剤）の添加により十分に架橋するが、さらに低温架橋性を増大させるため、公知の硬化促進触媒を使用することが望ましい。この硬化促進触媒としては、例えば、N-エチルモルホリン、ジブチル錫ジラウレート、ナフテン酸コバルト、塩化第1スズ、ナフテン酸亜鉛、硝酸ビスマスなどが使用できる。

また、付着性など若干の物性向上を狙いとして、エポキシ基含有樹脂（B）とともに公知のアクリル、アルキッド、ポリエステル等の樹脂を混合して用いることもできる。

#### 【0049】

ポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂（A）、エポキシ基含有樹脂（B）および活性水素を有するヒドラジン誘導体（C）（さらに必要に応じて活性水素含有化合物（D））の反応生成物を水分散化するには、例えば以下の手法を探ることができる。

- ① エポキシ基含有樹脂（すなわち、樹脂（A）、（B））のエポキシ基と活性水素含有化合物である二塩基酸または第2級アミンなどを反応させ、中和剤である3級アミン、酢酸または磷酸などで中和、水分散化させる手法
- ② エポキシ樹脂とポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコールなどの



末端水酸基含有ポリアルキレンオキサイドをイソシアネートと反応させてなる変性エポキシ樹脂を分散剤に用いて、水分散化させる手法

③ 上記①と②を併用する手法

【0050】

表面処理組成物には、上述した特定の水分散性樹脂以外に、その他の水分散性樹脂および／または水溶性樹脂として、例えば、アクリル系樹脂、ウレタン系樹脂、ポリエステル系樹脂、エポキシ系樹脂、エチレン系樹脂、アルキッド系樹脂、フェノール樹脂、オレフィン樹脂などの1種または2種以上を、全樹脂固形分中での割合で15mass%程度を上限として配合してもよい。

【0051】

次に、上記成分（b）であるシランカップリング剤について説明する。

このシランカップリング剤としては、例えば、ビニルメトキシシラン、ビニルエトキシシラン、ビニルトリクロロシラン、ビニルトリメトキシシラン、ビニルトリエトキシシラン、 $\beta$ -（3, 4エポキシシクロヘキシル）エチルトリメトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルトリメトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルメチルジエトキシシラン、 $\gamma$ -グリシドキシプロピルトリエトキシシラン、N- $\beta$ （アミノエチル） $\gamma$ -アミノプロピルメチルジメトキシシラン、N- $\beta$ （アミノエチル） $\gamma$ -アミノプロピルトリメトキシシラン、N- $\beta$ （アミノエチル） $\gamma$ -アミノプロピルトリメエキシシラン、 $\gamma$ -アミノプロピルトリメトキシシラン、 $\gamma$ -アミノプロピルトリエトキシシラン、 $\gamma$ -メタクリロキシプロピルメチルジメトキシシラン、 $\gamma$ -メタクリロキシプロピルトリメトキシシラン、 $\gamma$ -メタクリロキシプロピルメチルジエトキシシラン、 $\gamma$ -メタクリロキシプロピルトリエトキシシラン、 $\gamma$ -メルカプトプロピルトリメトキシシラン、p-スチリルトリメトキシシラン、 $\gamma$ -アクリロキシプロピルトリメトキシシラン、N-フェニル- $\gamma$ -アミノプロピルトリメトキシシラン、 $\gamma$ -ウレイドプロピルトリエトキシシラン、 $\gamma$ -クロロプロピルトリメトキシシラン、ビス（トリエトキシシリルプロピル）テトラスルフィド、 $\gamma$ -イソシアネートプロピルトリエトキシシラン、 $\gamma$ -トリエトキシリル-N-（1, 3-ジメチルーブチリデン）プロピルアミン、N-（ビニルベ

ンジルアミン) -  $\beta$ -アミノエチル- $\gamma$ -アミノプロピルトリメトキシシランなどを挙げることができ、これらの1種を単独でまたは2種以上を混合して使用することができる。

#### 【0052】

本発明において、表面処理組成物が特定の酸成分とともにシランカップリング剤を含むことにより耐白錆性が向上するには、先に述べたような理由が考えられる。

また、上記シランカップリング剤のなかでも、上記成分(a)の水分散性樹脂と反応性が高い官能基を有するという観点から、特に反応性官能基としてアミノ基を有すシランカップリング剤が好ましい。このようなシランカップリング剤としては、例えば、N- $\beta$ (アミノエチル) $\gamma$ -アミノプロピルメチルジメトキシシラン、N- $\beta$ (アミノエチル) $\gamma$ -アミノプロピルトリメトキシシラン、N- $\beta$ (アミノエチル) $\gamma$ -アミノプロピルトリメチエキシシラン、 $\gamma$ -アミノプロピルトリメトキシシラン、 $\gamma$ -アミノプロピルトリエトキシシランなどが挙げられ、具体的には、信越化学(株)製のKBM-903、KBE-903、KBM-603、KBE-602、KBE-603(いずれも商品名)などを用いることができる。

#### 【0053】

シランカップリング剤の配合量は、上記成分(a)である水性エポキシ樹脂分散液の固形分100質量部に対して1~300質量部、好ましくは5~100質量部、さらに好ましくは15~50質量部とするのが適当である。シランカップリング剤の配合量が1質量部未満では耐食性が劣り、一方、300質量部を超えると十分な皮膜が形成できないため、水分散性樹脂との密着性とバリア性を高める効果が發揮できず、耐食性が低下する。

#### 【0054】

次に、上記成分(c)であるリン酸および/またはヘキサフルオロ金属酸は、不活性なめっき金属表面に作用してめっき金属表面を活性化させる作用を有する。このリン酸とヘキサフルオロ金属酸はそれぞれ単独で用いてもよいし、併用してもよい。



ヘキサフルオロ金属酸の種類は特に限定されないが、特にフッ化チタン酸、フッ化ジルコン酸、けいフッ酸などのような Ti、Si、Zr の中から選ばれる 1 種以上の元素を含むヘキサフルオロ金属酸が好ましく、これらの 1 種または 2 種以上を用いることができる。

リン酸および／またはヘキサフルオロ金属酸の配合量は、上記成分 (a) である水性エポキシ樹脂分散液の固形分 100 質量部に対して、合計で 0.1～80 質量部、好ましくは 1～60 質量部、さらに好ましくは 5～50 質量部とするのが適当である。リン酸および／またはヘキサフルオロ金属酸の配合量が 0.1 質量部未満では耐食性が劣り、一方、80 質量部を超えると皮膜の可溶成分が増えることから、耐食性が低下するため好ましくない。

### 【0055】

表面処理組成物には、耐食性向上を目的として、必要に応じて水溶性リン酸塩を配合することができる。この水溶性リン酸塩としては、例えば、オルトリン酸、ピロリン酸、ポリリン酸、メタリン酸などの金属塩の 1 種又は 2 種以上を用いることができる。また、有機リン酸の塩（例えば、フィチン酸、フィチン酸塩、ホスホン酸、ホスホン酸塩およびこれらの金属塩）の 1 種以上を添加してもよい。また、それらのなかでも第一リン酸塩が表面処理組成物の安定性などの面から好適である。

皮膜中のリン酸塩の存在形態も特別な限定はなく、また、結晶若しくは非結晶であるか否かも問わない。また、皮膜中のリン酸塩のイオン性、溶解度についても特別な制約はない。水溶性リン酸塩を配合することにより耐食性が向上する理由は、水溶性リン酸塩が皮膜形成時に緻密な難溶性化合物を形成するためであると考えられる。

### 【0056】

先に述べたようにシランカップリング剤は活性化されためっき金属と皮膜形成樹脂の両方と化学結合することで、めっき金属と皮膜形成樹脂との優れた密着性と耐食性が得られるが、めっき金属表面には不可避的に不活性な部分が存在し、このような不活性なサイトでは上記化学結合が生じにくく防錆効果を十分発揮できない。水溶性リン酸塩はこのようなめっき皮膜の部分に対して、皮膜形成時に



緻密な難溶性化合物を形成する。すなわち、水溶性リン酸塩のリン酸イオンによるめっき皮膜の溶解に伴いめっき皮膜／表面処理組成物界面でpHが上昇し、その結果、水溶性リン酸塩の沈殿物皮膜が形成され、これが耐食性の向上に寄与する。

### 【0057】

また、特に優れた耐食性を得るという観点からは、水溶性リン酸塩のカチオン種としてはAl、Mn、Ni、Mgが特に望ましく、これらの中から選ばれる1種以上の元素を含む水溶性リン酸塩を用いることが好ましい。このような水溶性リン酸塩としては、例えば、第一リン酸アルミニウム、第一リン酸マンガン、第一リン酸ニッケル、第一リン酸マグネシウムが挙げられ、これらのうちでも特に第一リン酸アルミニウムが最も好ましい。また、そのカチオン成分とP<sub>2</sub>O<sub>5</sub>成分のモル比 [カチオン] / [P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>] は0.4~1.0であることが好ましい。モル比 [カチオン] / [P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>] が0.4未満では可溶性のリン酸によって皮膜の難溶性が損なわれ、耐食性が低下するので好ましくない。一方、1.0を超えると処理液安定性が著しく失われる所以好ましくない。

### 【0058】

この水溶性リン酸塩の配合量は、上記成分(a)である水性エポキシ樹脂分散液の固体分100質量部に対して、固体分の割合で0.1~60質量部、好ましくは0.5~40質量部、さらに好ましくは1~30質量部とするのが適当である。水溶性リン酸塩の配合量が0.1質量部未満では耐食性の向上効果が十分でなく、一方、60質量部を超えると皮膜の可溶成分が増えることから、耐食性が低下するため好ましくない。

### 【0059】

表面処理組成物には、耐食性向上を目的として、必要に応じて非クロム系防錆添加剤を配合することができる。表面処理組成物中にこのような非クロム系防錆添加剤を配合することにより、特に優れた防食性能（自己補修性）を得ることができる。

この非クロム系防錆添加剤は、特に下記(e1)~(e5)の中から選ばれる1つ以上を用いることが好ましい。



- (e1) 酸化ケイ素
- (e2) カルシウム又はカルシウム化合物
- (e3) 難溶性リン酸化合物
- (e4) モリブデン酸化合物
- (e5) トリアゾール類、チオール類、チアジアゾール類、チアゾール類、チウラム類の中から選ばれる1種以上の、S原子を含有する有機化合物

これら (e1) ~ (e5) の非クロム系防錆添加剤の詳細及び防食機構は以下の通りである。

#### 【0060】

まず、上記 (e1) の成分としては微粒子シリカであるコロイダルシリカや乾式シリカを使用することができるが、耐食性の観点からは特に、カルシウムをその表面に結合させたカルシウムイオン交換シリカを使用するのが望ましい。

コロイダルシリカとしては、例えば、日産化学（株）製のスノーテックスO、20、30、40、C、S（いずれも商品名）を用いることができ、また、ヒュームドシリカとしては、日本エロジル（株）製のAEROSIL R971、R812、R811、R974、R202、R805、130、200、300、300CF（いずれも商品名）を用いることができる。また、カルシウムイオン交換シリカとしては、W.R.Grace&Co. 製のSHIELDEX C303、SHIELDEX AC3、SHIELDEX AC5（いずれも商品名）、富士シリシア化学（株）製のSHIELDEX、SHIELDEX SY710（いずれも商品名）などを用いることができる。これらシリカは、腐食環境下において緻密で安定な亜鉛の腐食生成物の生成に寄与し、この腐食生成物がめっき表面に緻密に形成されることによって、腐食の促進を抑制する。

#### 【0061】

また、上記 (e2)、(e3) の成分は沈殿作用によって特に優れた防食性能（自己補修性）を発現する。

上記 (e2) の成分であるカルシウム化合物は、カルシウム酸化物、カルシウム水酸化物、カルシウム塩のいずれでもよく、これらの1種または2種以上を使用できる。また、カルシウム塩の種類にも特に制限はなく、ケイ酸カルシウム、



炭酸カルシウム、リン酸カルシウムなどのようなカチオンとしてカルシウムのみを含む単塩のほか、リン酸カルシウム・亜鉛、リン酸カルシウム・マグネシウムなどのようなカルシウムとカルシウム以外のカチオンを含む複塩を使用してもよい。この（e2）の成分は、腐食環境下においてめっき金属である亜鉛やアルミニウムよりも卑なカルシウムが優先溶解し、これがカソード反応により生成したOH<sup>-</sup>と緻密で難溶性の生成物として欠陥部を封鎖し、腐食反応を抑制する。また、上記のようなシリカとともに配合された場合には、表面にカルシウムイオンが吸着し、表面電荷を電気的に中和して凝集する。その結果、緻密で且つ難溶性の保護皮膜が生成して腐食が封鎖し、腐食反応を抑制する。

#### 【0062】

また、上記（e3）である難溶性リン酸化合物としては、難溶性リン酸塩を用いることができる。この難溶性リン酸塩は単塩、複塩などの全ての種類の塩を含む。また、それを構成する金属カチオンに限定ではなく、難溶性のリン酸亜鉛、リン酸マグネシウム、リン酸カルシウム、リン酸アルミニウムなどのいずれの金属カチオンでもよい。また、リン酸イオンの骨格や縮合度などにも限定ではなく、正塩、二水素塩、一水素塩または亜リン酸塩のいずれでもよく、さらに、正塩はオルトリン酸塩の他、ポリリン酸塩などの全ての縮合リン酸塩を含む。この難溶性リン化合物は、腐食によって溶出しためっき金属の亜鉛やアルミニウムが、加水分解により解離したリン酸イオンと錯形成反応により緻密で且つ難溶性の保護皮膜を生成して腐食起点を封鎖し、腐食反応を抑制する。

#### 【0063】

また、上記（e4）のモリブデン酸化合物としては、例えば、モリブデン酸塩を用いることができる。このモリブデン酸塩は、その骨格、縮合度に限定ではなく、例えばオルトモリブデン酸塩、パラモリブデン酸塩、メタモリブデン酸塩などが挙げられる。また、単塩、複塩などの全ての塩を含み、複塩としてはリン酸モリブデン酸塩などが挙げられる。モリブデン酸化合物は不動態化効果によって自己補修性を発現する。すなわち、腐食環境下で溶存酸素と共にめっき皮膜表面に緻密な酸化物を形成することで腐食起点を封鎖し、腐食反応を抑制する。

#### 【0064】



また、上記（e5）の有機化合物としては、例えば、以下のようなものを挙げることができる。すなわち、トリアゾール類としては、1, 2, 4-トリアゾール、3-アミノ-1, 2, 4-トリアゾール、3-メルカプト-1, 2, 4-トリアゾール、5-アミノ-3-メルカプト-1, 2, 4-トリアゾール、1H-ベンゾトリアゾールなどが、またチオール類としては、1, 3, 5-トリアジン-2, 4, 6-トリチオール、2-メルカプトベンツイミダゾールなどが、またチアジアゾール類としては、5-アミノ-2-メルカプト-1, 3, 4-チアジアゾール、2, 5-ジメルカプト-1, 3, 4-チアジアゾールなどが、またチアゾール類としては、2-N, N-ジエチルチオベンゾチアゾール、2-メルカプトベンゾチアゾール類などが、またチウラム類としては、テトラエチルチウラムジスルフィドなどが、それぞれ挙げられる。これらの有機化合物は吸着効果によって自己補修性を発現する。すなわち、腐食によって溶出した亜鉛やアルミニウムがこれらの有機化合物が有する硫黄を含む極性基に吸着して不活性皮膜を形成することで腐食起点を封鎖し、腐食反応を抑制する。

#### 【0065】

非クロム系防錆添加剤の配合量は、上記成分（a）である水性エポキシ樹脂分散液の固体分100質量部に対して、固体分の割合で0.1～50質量部、好ましくは0.5～30質量部とするのが適当である。この非クロム系防錆添加剤の配合量が0.1質量部未満では、耐アルカリ脱脂後の耐食性向上効果が十分に得られず、一方、50質量部を超えると塗装性及び加工性が低下するだけでなく、耐食性も低下するので好ましくない。

なお、上記（e1）～（e5）の防錆添加剤を2種以上複合添加してもよく、この場合にはそれぞれ固有の防食作用が複合化されるため、より高度の耐食性が得られる。特に、上記（e1）の成分としてカルシウムイオン交換シリカを用い、且つこれに（e3）、（e4）、（e5）の成分の1種以上、特に好ましくは（e3）～（e5）の成分の全部を複合添加した場合に特に優れた耐食性が得られる。

#### 【0066】

また、表面処理皮膜（および表面処理組成物）中には、腐食抑制剤として、他の酸化物微粒子（例えば、酸化アルミニウム、酸化ジルコニウム、酸化チタン、



酸化セリウム、酸化アンチモンなど)、リンモリブデン酸塩(例えば、リンモリブデン酸アルミニウムなど)、有機インヒビター(例えば、ヒドラジンおよびその誘導体、チオール化合物、チオカルバミン酸塩など)などの1種または2種以上を添加できる。

#### 【0067】

さらに必要に応じて、表面処理皮膜(および表面処理組成物)中には添加剤として、有機着色顔料(例えば、縮合多環系有機顔料、フタロシアニン系有機顔料など)、着色染料(例えば、水溶性アゾ系金属染料など)、無機顔料(例えば、酸化チタンなど)、導電性顔料(例えば、亜鉛、アルミニウム、ニッケルなどの金属粉末、リン化鉄、アンチモンドープ型酸化錫など)、カップリング剤(例えば、チタンカップリング剤など)、メラミン・シアヌル酸付加物などの1種または2種以上を添加することができる。

以上のような成分を含む表面処理組成物により形成される表面処理皮膜は、乾燥膜厚が0.01~1.0μm、好ましくは0.1~0.8μmとする。乾燥膜厚が0.01μm未満では耐食性が不十分であり、一方、1.0μmを超えると導電性や加工性が低下する。

#### 【0068】

次に、上記表面処理皮膜の上部に第二層皮膜として形成される上層皮膜(有機皮膜)について説明する。

この上層皮膜は、数平均分子量が6000~20000の高分子量エポキシ基含有樹脂を含有する、好ましくはこれを主成分樹脂とする上層皮膜用樹脂組成物を塗布し、乾燥することにより形成された皮膜厚が0.3~2.0μmの皮膜である。この上層皮膜もクロムを全く含まない。このような特定の高分子量樹脂皮膜を上記特定の表面処理皮膜(下層皮膜)の上層に形成することにより、両皮膜の複合作用によって特に高度な加工部耐食性が得られる。

#### 【0069】

本発明において、上層皮膜にエポキシ基含有樹脂(E)を用いるのは、反応性、反応の容易さ、防食性など面が他の樹脂に較べて優れているためである。このエポキシ基含有樹脂(E)としては、例えば、エポキシ樹脂、変性エポキシ樹脂



、エポキシ基含有モノマーと共に重合したアクリル系共重合体樹脂、エポキシ基を有するポリブタジエン樹脂、エポキシ基を有するポリウレタン樹脂、およびこれらの樹脂の付加物若しくは縮合物などが挙げられ、これらのエポキシ基含有樹脂の1種を単独でまたは2種以上を混合して用いることができる。

また、これらのエポキシ基含有樹脂（E）の中でも、めっき表面との密着性、耐食性の点からエポキシ樹脂、変性エポキシ樹脂が特に好適である。またその中でも、酸素などの腐食因子に対して優れた遮断性を有する熱硬化性のエポキシ樹脂や変性エポキシ樹脂が最適であり、とりわけ高度なスポット溶接性を得るために皮膜の付着量を低レベルにする場合には特に有利である。

#### 【0070】

エポキシ基含有樹脂（E）としては、数平均分子量が6000～20000、好ましくは7000～12000の高分子量エポキシ基含有樹脂を用いる。そのなかでもビスフェノール型のエポキシ樹脂が好ましい。一般的に用いられているビスフェノール型エポキシ樹脂は、数平均分子量が5500以下のものであるが、数平均分子量が6000未満では得られる皮膜の加工性が十分でなく、特に自動車用プレス金型にあるしわ押えビードによる厳しい加工を受けた際の皮膜損傷が大きく、加工部耐食性が劣ることになる。一方、数平均分子量が20000を超えるとエポキシ樹脂の製造が極めて困難となり、ゲル化などによって安定した品質のものが得られにくくなる。

#### 【0071】

上記ビスフェノール型エポキシ樹脂としては、例えば、エピクロルヒドリンとビスフェノールとを、必要に応じてアルカリ触媒などの触媒の存在下で高分子量まで縮合させてなる樹脂、エピクロルヒドリンとビスフェノールとを、必要に応じてアルカリ触媒などの触媒の存在下で縮合させて低分子量のエポキシ樹脂とし、この低分子量エポキシ樹脂とビスフェノールとを重付加反応させることにより得られる樹脂のいずれであってもよいが、高分子量エポキシ樹脂を安定に得るためにには後者の方法が好ましい。

#### 【0072】

上記ビスフェノールとしては、例えば、ビス（4-ヒドロキシフェニル）メタ



ン [ビスフェノールF]、1, 1-ビス(4-ヒドロキシフェニル)エタン、2, 2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)プロパン [ビスフェノールA]、2, 2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)ブタン [ビスフェノールB]、ビス(4-ヒドロキシフェニル)-1, 1-イソブタン、ビス(4-ヒドロキシ-tert-ブチルフェニル)-2, 2-プロパン、p-(4-ヒドロキシフェニル)フェノール、オキシビス(4-ヒドロキシフェニル)、スルホニルビス(4-ヒドロキシフェニル)、4, 4'-ジヒドロキシベンゾフェノン、ビス(2-ヒドロキシナフチル)メタンなどを挙げることができるが、なかでも、ビス(4-ヒドロキシフェニル)メタン [ビスフェノールF] 及び2, 2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)プロパン [ビスフェノールA] が好ましい。上記ビスフェノール類は、その1種を単独でまたは2種以上を混合して使用することができる。

### 【0073】

上記変性エポキシ樹脂としては、例えば、アクリル変性エポキシ樹脂、ポリエステル変性エポキシ樹脂、ウレタン変性エポキシ樹脂などを挙げができる。また、ポリアルキレングリコール、ポリイソシアネート及びエポキシ樹脂を反応させてなるポリアルキレングリコール変性エポキシ樹脂、一部または全部の化合物が活性水素を有するヒドラジン誘導体からなる活性水素含有化合物とエポキシ樹脂を反応させた変性エポキシ樹脂（ヒドラジン誘導体変性エポキシ樹脂）なども用いることができる。なかでもヒドラジン誘導体変性エポキシ樹脂は耐食性向上などの点から特に好ましい。

また、変性エポキシ樹脂としては、上記エポキシ樹脂中のエポキシ基または水酸基に各種変性剤を反応させたものでもよく、例えば、乾性油脂肪酸を反応させたエポキシエステル樹脂、アクリル酸またはメタクリル酸などを含有する重合性不飽和モノマー成分で変性したエポキシアクリレート樹脂、イソシアネート化合物を反応させたウレタン変性エポキシ樹脂などを例示できる。

### 【0074】

上記エポキシ基含有モノマーと共に重合したアクリル系共重合体樹脂としては、エポキシ基を有する不飽和モノマーとアクリル酸エステルまたはメタクリル酸エステルを必須とする重合性不飽和モノマー成分とを、溶液重合法、エマルション



重合法または懸濁重合法などによって合成した樹脂を挙げることができる。

上記重合性不飽和モノマー成分としては、例えば、メチル（メタ）アクリレート、エチル（メタ）アクリレート、プロピル（メタ）アクリレート、n-, i s o-若しくは t e r t -ブチル（メタ）アクリレート、ヘキシル（メタ）アクリレート、2-エチルヘキシル（メタ）アクリレート、デシル（メタ）アクリレート、ラウリル（メタ）アクリレートなどのアクリル酸又はメタクリル酸のC1～24アルキルエステル；アクリル酸、メタクリル酸、ステレン、ビニルトルエン、アクリルアミド、アクリロニトリル、N-メチロール（メタ）アクリルアミド、N-メチロール（メタ）アクリルアミドのC1～4アルキルエーテル化物；N,N-ジエチルアミノエチルメタクリレートなどを挙げることができる。

また、エポキシ基を有する不飽和モノマーとしては、グリシジルメタクリレート、グリシジルアクリレート、3, 4-エポキシシクロヘキシルメチル（メタ）アクリレートなど、エポキシ基と重合性不飽和基を持つものであれば特別な制約はない。

### 【0075】

上記ヒドラジン誘導体変性エポキシ樹脂に代表される、一部または全部の化合物が活性水素を有するヒドラジン誘導体（I）からなる活性水素含有化合物（H）と高分子量エポキシ基含有樹脂（E）とを反応させた変性エポキシ基含有樹脂は、高分子量エポキシ基含有樹脂（E）のエポキシ基に活性水素を有するヒドラジン誘導体（I）が反応することにより、下地との密着性が向上し、耐食性が特に優れた皮膜を形成することができる。

### 【0076】

高分子量エポキシ基含有樹脂（E）のエポキシ基と反応する活性水素含有化合物（H）としては、例えば以下に示すようなものを例示でき、これらの1種または2種以上を使用できるが、この場合も活性水素含有化合物（H）の少なくとも一部（好ましくは全部）は、活性水素を有するヒドラジン誘導体（I）であることが必要である。すなわち、これらのうち活性水素を有するヒドラジン誘導体（I）を必須成分とし、必要に応じてこのヒドラジン誘導体（I）以外の活性水素含有化合物（H）を用いる。



- ・活性水素を有するヒドラジン誘導体
- ・活性水素を有する第1級または第2級のアミン化合物
- ・アンモニア、カルボン酸などの有機酸
- ・塩化水素などのハロゲン化水素
- ・アルコール類、チオール類
- ・活性水素を有しないヒドラジン誘導体または第3級アミンと酸との混合物である4級塩化剤

### 【0077】

上記活性水素を有するヒドラジン誘導体（I）としては、例えば、以下のものを挙げることができる。

- ① カルボヒドラジド、プロピオン酸ヒドラジド、サリチル酸ヒドラジド、アジピン酸ジヒドラジド、セバシン酸ジヒドラジド、ドデカン酸ジヒドラジド、イソフタル酸ジヒドラジド、チオカルボヒドラジド、4, 4' - オキシビスベンゼンスルホニルヒドラジド、ベンゾフェノンヒドラジン、アミノポリアクリラミドなどのヒドラジド化合物；
- ② ピラゾール、3, 5-ジメチルピラゾール、3-メチル-5-ピラゾロン、3-アミノ-5-メチルピラゾールなどのピラゾール化合物；

### 【0078】

- ③ 1, 2, 4-トリアゾール、3-アミノ-1, 2, 4-トリアゾール、4-アミノ-1, 2, 4-トリアゾール、3-メルカプト-1, 2, 4-トリアゾール、5-アミノ-3-メルカプト-1, 2, 4-トリアゾール、2, 3-ジヒドロ-3-オキソ-1, 2, 4-トリアゾール、1H-ベンゾトリアゾール、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール（1水和物）、6-メチル-8-ヒドロキシトリアゾロピリダジン、6-フェニル-8-ヒドロキシトリアゾロピリダジン、5-ヒドロキシ-7-メチル-1, 3, 8-トリアザインドリジンなどのトリアゾール化合物；

### 【0079】

- ④ 5-フェニル-1, 2, 3, 4-テトラゾール、5-メルカプト-1-フェニル-1, 2, 3, 4-テトラゾールなどのテトラゾール化合物；



⑤ 5-アミノ-2-メルカプト-1, 3, 4-チアジアゾール、2, 5-ジメルカプト-1, 3, 4-チアジアゾールなどのチアジアゾール化合物；

⑥ マレイン酸ヒドラジド、6-メチル-3-ピリダゾン、4, 5-ジクロロ-3-ピリダゾン、4, 5-ジブロモ-3-ピリダゾン、6-メチル-4, 5-ジヒドロ-3-ピリダゾンなどのピリダジン化合物；

また、これらの中でも、5員環または6員環の環状構造を有し、環状構造中に窒素原子を有するピラゾール化合物、トリアゾール化合物が特に好適である。

これらのヒドラジン誘導体は1種を単独でまたは2種以上を混合して使用することができる。

### 【0080】

活性水素含有化合物（H）の一部として使用できる上記活性水素を有するアミン化合物の代表例としては、例えば、以下のものを挙げることができる。

① ジエチレントリアミン、ヒドロキシエチルアミノエチルアミン、エチルアミノエチルアミン、メチルアミノプロピルアミンなどの1個の2級アミノ基と1個以上の1級アミノ基を含有するアミン化合物の1級アミノ基を、ケトン、アルデヒド若しくはカルボン酸と例えば100～230℃程度の温度で加熱反応させてアルジミン、ケチミン、オキサゾリン若しくはイミダゾリンに変性した化合物；

② ジエチルアミン、ジエタノールアミン、ジ-n-または-i s o -プロパンールアミン、N-メチルエタノールアミン、N-エチルエタノールアミンなどの第2級モノアミン；

③ モノエタノールアミンのようなモノアルカノールアミンとジアルキル（メタ）アクリルアミドとをミカエル付加反応により付加させて得られた第2級アミン含有化合物；

④ モノエタノールアミン、ネオペンタノールアミン、2-アミノプロパンール、3-アミノプロパンール、2-ヒドロキシ-2'（アミノプロポキシ）エチルエーテルなどのアルカノールアミンの1級アミノ基をケチミンに変性した化合物；

### 【0081】

活性水素含有化合物（H）の一部として使用できる上記4級塩化剤は、活性水



素を有しないヒドラジン誘導体または第3級アミンはそれ自体ではエポキシ基と反応性を有しないので、これらをエポキシ基と反応可能とするために酸との混合物としたものである。4級塩化剤は、必要に応じて水の存在下でエポキシ基と反応し、エポキシ基含有樹脂と4級塩を形成する。

4級塩化剤を得るために使用される酸は、酢酸、乳酸などの有機酸、塩酸などの無機酸のいずれでもよい。また、4級塩化剤を得るために使用される活性水素を有しないヒドラジン誘導体としては、例えば3, 6-ジクロロピリダジンなどを、また、第3級アミンとしては、例えば、ジメチルエタノールアミン、トリエチルアミン、トリメチルアミン、トリイソプロピルアミン、メチルジエタノールアミンなどを挙げることができる。

### 【0082】

高分子量エポキシ基含有樹脂（E）と一部または全部の化合物が活性水素を有するヒドラジン誘導体（I）からなる活性水素含有化合物（H）との反応生成物は、高分子量エポキシ基含有樹脂（E）と活性水素含有化合物（H）とを10～300℃、好ましくは50～150℃で約1～8時間程度反応させて得られる。

この反応は有機溶剤を加えて行ってもよく、使用する有機溶剤の種類は特に限定されない。例えば、アセトン、メチルエチルケトン、メチルイソブチルケトン、ジブチルケトン、シクロヘキサンなどのケトン類；エタノール、ブタノール、2-エチルヘキシルアルコール、ベンジルアルコール、エチレングリコール、エチレングリコールモノイソプロピルエーテル、エチレングリコールモノブチルエーテル、エチレングリコールモノヘキシルエーテル、プロピレングリコール、プロピレングリコールモノメチルエーテル、ジエチレングリコール、ジエチレングリコールモノエチルエーテル、ジエチレングリコールモノブチルエーテルなどの水酸基を含有するアルコール類やエーテル類；酢酸エチル、酢酸ブチル、エチレングリコールモノブチルエーテルアセテートなどのエステル類；トルエン、キシレンなどの芳香族炭化水素などを例示でき、これらの1種又は2種以上を使用することができる。また、これらのなかでエポキシ樹脂との溶解性、塗膜形成性などの面からは、ケトン系またはエーテル系の溶剤が特に好ましい。

### 【0083】



高分子量エポキシ基含有樹脂（E）と一部または全部の化合物が活性水素を有するヒドラジン誘導体（I）からなる活性水素含有化合物（H）との配合比率は、固形分の割合で高分子量エポキシ基含有樹脂（E）100質量部に対して、活性水素含有化合物（H）を0.5～20質量部、特に好ましくは1.0～10質量部とするのが望ましい。

また、高分子量エポキシ基含有樹脂（E）と活性水素含有化合物（H）との配合比率は、活性水素含有化合物（H）の活性水素基の数と高分子量エポキシ基含有樹脂（E）のエポキシ基の数との比率【活性水素基数／エポキシ基数】が0.01～10、より好ましくは0.1～8、さらに好ましくは0.2～4とすることが耐食性などの点から適当である。

また、活性水素含有化合物（H）中における活性水素を有するヒドラジン誘導体（I）の割合は10～100モル%、より好ましくは30～100モル%、さら好ましくは40～100モル%とすることが適当である。活性水素を有するヒドラジン誘導体（I）の割合が10モル%未満では上層皮膜に十分な防錆機能を付与することができず、得られる防錆効果は皮膜形成有機樹脂とヒドラジン誘導体を単に混合して使用した場合と大差なくなる。

#### 【0084】

本発明の上層皮膜用樹脂組成物は、高分子量エポキシ基含有樹脂（E）を必須成分として含有するものであるが、この高分子量エポキシ基含有樹脂中の水酸基と反応することができる硬化剤を含有させることにより、塗布後の加熱乾燥時に皮膜が架橋し、より加工性が優れた緻密なバリヤー性を有する皮膜を形成することができる。樹脂組成物皮膜を形成する場合の硬化方法としては、ポリイソシアネート化合物（G）とエポキシ基含有樹脂中の水酸基とのウレタン化反応を利用する硬化方法、アミノ樹脂（F）とエポキシ基含有樹脂中の水酸基との間のエーテル化反応を利用する硬化方法などを好ましいものとして挙げることができる。

上記アミノ樹脂（F）としては、メラミン、尿素、ベンゾグアナミン、アセトグアナミン、ステログアナミン、スピログアナミン、ジシアンジアミドなどのアミノ成分とホルムアルデヒド、パラホルムアルデヒド、アセトアルデヒド、ベンツアルデヒドなどのアルデヒド成分との反応によって得られるメチロール化アミ

ノ樹脂が挙げられる。このメチロール化アミノ樹脂のメチロール基を炭素原子数1～6の低級アルコールによってエーテル化したものも上記アミノ樹脂に含まれる。

### 【0085】

また、上記アミノ樹脂のなかでも、メチロール化メラミン樹脂のメチロール基の一部又は全部を、メチルアルコールによってエーテル化したメチルエーテル化メラミン樹脂、ブチルアルコールによってブチルエーテル化したブチルエーテル化メラミン樹脂、あるいはメチルアルコールとブチルアルコールの両者によってエーテル化したメチルエーテルとブチルエーテルとの混合エーテル化メラミン樹脂が特に好ましい。また、これらのなかでも、イミノ基を1分子中に平均1個以上、好ましくは1.5個以上含有するメチルエーテル化メラミン樹脂を用いることにより、高分子量エポキシ基含有樹脂（E）との低温反応性が向上し、皮膜の強靭性を大幅に向上させることができる。市販品の具体例としては、例えば、三井サイテック社製のサイメル325、サイメル327、サイメル703（いずれも商品名）などを挙げることができる。

以上のアミノ樹脂は、1種を単独でまたは2種以上を混合して用いることができる。

### 【0086】

上記ポリイソシアネート化合物（G）としては、例えば、ヘキサメチレンジイソシアネート、トリメチルヘキサメチレンジイソシアネートなどのような脂肪族ジイソシアネート類；水素添加キシリレンジイソシアネート、イソホロンジイソシアネートなどのような環状脂肪族ジイソシアネート類；トリレンジイソシアネート、4,4'-ジフェニルメタンジイソシアネートなどのような芳香族ジイソシアネート類；トリフェニルメタン-4,4',4''-トリイソシアネート、1,3,5-トリイソシアナトベンゼン、2,4,6-トリイソシアナトルエン、4,4'-ジメチルジフェニルメタン-2,2',5,5'-テトライソシアネートなどの3個以上のイソシアネート基を有するポリイソシアネート化合物の如き有機ポリイソシアネートそれ自体、またはこれらの各有機ポリイソシアネートと多価アルコール、低分子量ポリエステル樹脂若しくは水等との付加物、或い



は上記した各有機ポリイソシアネートどうしの環化重合体、さらには、イソシアネート・ビウレット体などを挙げることができる。

さらに、それらのなかでも、1分子中にイソシアネート基を4個以上、特に好ましくは6個～10個有するポリイソシアネート化合物は、反応温度を低下させた場合にも、高分子量エポキシ基含有樹脂（E）との密な架橋により強靭な皮膜を形成することができ、厳しい加工を行った際の加工部耐食性を特に良好なものとすることができる。このようなポリイソシアネート化合物としては、4, 4'-ジメチルジフェニルメタン-2, 2', 5, 5' -テトライソシアネートのアダクト化物、ヘキサメチレンジイソシアネートのアダクト化物などが挙げられる。

### 【0087】

上記ポリイソシアネート化合物（G）は、ポリイソシアネート化合物のイソシアネート基の一部または全部をブロック化剤でブロックしたものでもよく、このブロック化剤としては、フェノール、クレゾール、キシレノールなどのフェノール系； $\epsilon$ -カプロラクタム、 $\delta$ -バレロラクタム、 $\gamma$ -ブチロラクタム、 $\beta$ -ブロピオラクタムなどのラクタム系；メタノール、エタノール、n-プロピルアルコール、イソプロピルアルコール、n-ブチルアルコール、イソブチルアルコール、tert-ブチルアルコール、エチレングリコールモノエチルエーテル、エチレングリコールモノブチルエーテル、ジエチレングリコールモノエチルエーテル、プロピレングリコールモノメチルエーテル、ベンジルアルコールなどのアルコール系；ホルムアミドキシム、アセトアルドキシム、アセトキシム、メチルエチルケトキシム、ジアセチルモノオキシム、ベンゾフェノンオキシム、シクロヘキサンオキシムなどのオキシム系；マロン酸ジメチル、マロン酸ジエチル、アセト酢酸エチル、アセト酢酸メチル、アセチルアセトンなどの活性メチレン系、などのブロック化剤を挙げることができ、

1分子中に4個以上のイソシアネート基を含有するポリイソシアネート化合物の市販品の具体例としては、例えば、旭化成社製のMF-B80M、MF-B60X、MF-K60X、ME20-B80S（いずれも商品名）などを挙げることができる。



## 【0088】

上層皮膜用樹脂組成物中の上記硬化剤の含有量としては、高分子量エポキシ基含有樹脂（E）の固形分100質量部に対して1～50質量部、好ましくは5～30質量部とすることが、硬化性の観点から適している。

なお、高分子量エポキシ基含有樹脂（E）は以上のような架橋剤（硬化剤）の添加により十分に架橋するが、さらに低温架橋性を増大させるため、公知の硬化促進触媒を使用することが望ましい。この硬化促進触媒としては、例えば、N-エチルモルホリン、ジブチル錫ジラウレート、ナフテン酸コバルト、塩化第1スズ、ナフテン酸亜鉛、硝酸ビスマスなどが使用できる。

また、付着性など若干の物性向上を狙いとして、高分子量エポキシ基含有樹脂（E）とともに公知のアクリル、アルキッド、ポリエステルなどの樹脂を混合して用いることもできる。

## 【0089】

本発明の上層皮膜には、耐食性向上を目的として、必要に応じて非クロム系防錆添加剤を含有させることができる。上層皮膜中にこのような非クロム系防錆添加剤を含有させることにより、より優れた防食性能を得ることができる。

この非クロム系防錆添加剤は、特に下記（e 1）～（e 5）の中から選ばれる1つ以上を用いることが好ましい。

- (e 1) 酸化ケイ素
- (e 2) カルシウム又はカルシウム化合物
- (e 3) 難溶性リン酸化合物
- (e 4) モリブデン酸化合物
- (e 5) トリアゾール類、チオール類、チアジアゾール類、チアゾール類、チウラム類の中から選ばれる1種以上の、S原子を含有する有機化合物

これら（e 1）～（e 5）の非クロム系防錆添加剤の詳細および防食機構は、先に表面処理皮膜に関して述べた通りである。

## 【0090】

非クロム系防錆添加剤の配合量は、皮膜形成用の樹脂組成物の固形分100質量部に対して、固形分の割合で0.1～50質量部、好ましくは0.5～30質



量部とするのが適当である。この非クロム系防錆添加剤の配合量が0.1質量部未満では、耐アルカリ脱脂後の耐食性向上効果が十分に得られず、一方、50質量部を超えると塗装性、加工性および溶接性が低下するだけでなく、耐食性も低下するので好ましくない。

なお、上記(e1)～(e5)の防錆添加剤を2種以上複合添加してもよく、この場合にはそれぞれ固有の防食作用が複合化されるため、より高度の耐食性が得られる。特に、上記(e1)の成分としてカルシウムイオン交換シリカを用い、且つこれに(e3)、(e4)、(e5)の成分の1種以上、特に好ましくは(e3)～(e5)の成分の全部を複合添加した場合に特に優れた耐食性が得られる。

#### 【0091】

また、上層皮膜中には上記の防錆添加成分に加えて、腐食抑制剤として、他の酸化物微粒子（例えば、酸化アルミニウム、酸化ジルコニウム、酸化チタン、酸化セリウム、酸化アンチモンなど）、リンモリブデン酸塩（例えば、リンモリブデン酸アルミニウムなど）、有機リン酸及びその塩（例えば、フィチン酸、フィチン酸塩、ホスホン酸、ホスホン酸塩、及びこれらの金属塩、アルカリ金属塩、アルカリ土類金属塩など）、有機インヒビター（例えば、ヒドラジン誘導体、チオール化合物、ジチオカルバミン酸塩など）などの1種又は2種以上を添加できる。

#### 【0092】

上層皮膜中には、さらに必要に応じて、皮膜の加工性を向上させる目的で固形潤滑剤を配合することができる。

本発明に適用できる固形潤滑剤としては、例えば、以下のようなものが挙げられ、これらの1種または2種以上を用いることができる。。

(1) ポリオレフィンワックス、パラフィンワックス：例えば、ポリエチレンワックス、合成パラフィン、天然パラフィン、マイクロワックス、塩素化炭化水素など

(2) フッ素樹脂微粒子：例えば、ポリフルオロエチレン樹脂（ポリ4フッ化エチレン樹脂など）、ポリフッ化ビニル樹脂、ポリフッ化ビニリデン樹脂など

また、この他にも、脂肪酸アミド系化合物（例えば、ステアリン酸アミド、パ



ルミチン酸アミド、メチレンビスステアロアミド、エチレンビスステアロアミド、オレイン酸アミド、エシル酸アミド、アルキレンビス脂肪酸アミドなど）、金属石けん類（例えば、ステアリン酸カルシウム、ステアリン酸鉛、ラウリン酸カルシウム、パルミチン酸カルシウムなど）、金属硫化物（例えば、二硫化モリブデン、二硫化タンクス滕など）、グラファイト、フッ化黒鉛、窒化ホウ素、ポリアルキレングリコール、アルカリ金属硫酸塩などの1種または2種以上を用いてよい。

### 【0093】

以上の固形潤滑剤の中でも、特に、ポリエチレンワックス、フッ素樹脂微粒子（なかでも、ポリ4フッ化エチレン樹脂微粒子）が好適である。

ポリエチレンワックスとしては、例えば、ヘキスト社製のセリダスト 9615A、セリダスト 3715、セリダスト 3620、セリダスト 3910（いずれも商品名）、三洋化成社製のサンワックス 131-P、サンワックス 161-P（いずれも商品名）、三井石油化学社製のケミパール W-100、ケミパール W-200、ケミパール W-500、ケミパール W-800、ケミパール W-950（いずれも商品名）などを用いることができる。

### 【0094】

また、フッ素樹脂微粒子としては、テトラフルオロエチレン微粒子が最も好ましく、例えば、ダイキン工業社製のルブロン L-2、ルブロン L-5（いずれも商品名）、三井・デュポン社製のMP1100、MP1200（いずれも商品名）、旭アイシーアイフロロポリマーズ社製のフルオンディスパージョン AD1、フルオンディスパージョン AD2、フルオン L141J、フルオン L150J、フルオン L155J（いずれも商品名）などが好適である。

また、これらのなかで、ポリオレフィンワックスとテトラフルオロエチレン微粒子の併用により特に優れた潤滑効果が期待できる。

上層皮膜中の固形潤滑剤の配合量は、皮膜形成用の樹脂組成物100質量部（固形分）に対して、1～30質量部（固形分）、好ましくは1～10質量部（固形分）とする。固形潤滑剤の配合量が1質量部未満では潤滑効果が乏しく、一方、配合量が30質量部を超えると塗装性が低下するので好ましくない。



## 【0095】

本発明の表面処理鋼板が有する上層皮膜は、高分子量エポキシ基含有樹脂（E）を必須成分とし、これに必要に応じて硬化剤、非クロム系防錆添加剤、固体潤滑剤などが添加されるが、さらに必要に応じて、添加剤として、有機着色顔料（例えば、縮合多環系有機顔料、フタロシアニン系有機顔料など）、着色染料（例えば、有機溶剤可溶性アゾ系染料、水溶性アゾ系金属染料など）、無機顔料（例えば、酸化チタンなど）、キレート剤（例えば、チオールなど）、導電性顔料（例えば、亜鉛、アルミニウム、ニッケルなどの金属粉末、リン化鉄、アンチモンドープ型酸化錫など）、カップリング剤（例えば、シランカップリング剤、チタンカップリング剤など）、メラミン・シアヌル酸付加物などの1種又は2種以上を添加することができる。

## 【0096】

また、上記主成分および添加成分を含む皮膜形成用の塗料組成物は、通常、溶媒（有機溶剤および／または水）を含有し、さらに必要に応じて中和剤などが添加される。

上記有機溶剤としては、上記高分子量エポキシ基含有樹脂（E）を溶解または分散でき、塗料組成物として調整できるものであれば特別な制約なく、例えば、先に例示した種々の有機溶剤を使用することができる。

上記中和剤は、高分子量エポキシ基含有樹脂（E）を中和して水性化するために必要に応じて配合されるものであり、高分子量エポキシ基含有樹脂（E）がカチオン性樹脂である場合には酢酸、乳酸、蟻酸などの酸を中和剤として使用することができる。

上層皮膜の乾燥膜厚は0.3～2.0μm、好ましくは0.4～1.5μmとする。上層皮膜の膜圧が0.3μm未満では耐食性が不十分であり、一方、膜厚が2.0μmを超えると溶接性や電着塗装性が低下する。

また、溶接性や電着塗装性の観点からは、第一層の表面処理皮膜と第二層の上層皮膜の合計膜厚は2.0μm以下であることが好ましい。

## 【0097】

次に、本発明の表面処理鋼板の製造方法について説明する。



亜鉛系めっき鋼板またはアルミニウム系めっき鋼板の表面に上記表面処理皮膜を形成するには、上述した組成を有する表面処理組成物（処理液）を乾燥皮膜厚が上記範囲となるようにめっき鋼板面に塗布し、水洗することなく加熱乾燥させる。

表面処理組成物をめっき鋼板面に形成する方法としては、塗布法、浸漬法、スプレー法のいずれでもよい。塗布処理方法としては、ロールコーティング（3ロール方式、2ロール方式など）、スクイズコーティング、ダイコーティングなどいずれの方法でもよい。また、スクイズコーティングなどによる塗布処理または浸漬処理、スプレー処理の後に、エアナイフ法やロール絞り法により塗布量の調整、外観の均一化、膜厚の均一化を行うことも可能である。

#### 【0098】

表面処理組成物をコーティングした後は、水洗することなく加熱乾燥を行う。加熱乾燥手段としては、ドライヤー、熱風炉、高周波誘導加熱炉、赤外線炉などを用いることができる。加熱乾燥は到達板温で30～150℃、好ましくは40℃～140℃の範囲で行うことが望ましい。この加熱乾燥温度が30℃未満では皮膜中に水分が多量に残り、耐食性が不十分となる。また、加熱乾燥温度が150℃を超えると非経済的であるばかりでなく、皮膜に欠陥が生じ耐食性が低下する。また、加熱乾燥温度が150℃を超えるとBH鋼板に適用できなくなるため好ましくない。

上記のようにして形成された表面処理皮膜の上層には、第二層皮膜として上層皮膜（有機樹脂皮膜）を形成する。第二層皮膜用の塗料組成物を上述した膜厚となるよう上記表面処理皮膜面に塗布し、加熱乾燥させる。塗料組成物の塗布は、上述した表面処理皮膜の形成に用いた方法に準じて行えばよい。

#### 【0099】

塗料組成物の塗布後、通常は水洗することなく、加熱乾燥を行うが、塗料組成物の塗布後に水洗工程を実施しても構わない。加熱乾燥処理には、ドライヤー、熱風炉、高周波誘導加熱炉、赤外線炉などを用いることができる。加熱乾燥は到達板温で30～150℃、好ましくは40℃～140℃の範囲で行うことが望ましい。この加熱乾燥温度が30℃未満では皮膜中に水分が多量に残り、耐食性が



不十分となる。また、加熱乾燥温度が150℃を超えると非経済的であるばかりでなく、皮膜に欠陥が生じ耐食性が低下する。また、加熱乾燥温度が150℃を超えるとB H鋼板に適用できなくなるため好ましくない。

### 【0100】

したがって、本発明の表面処理鋼板の製造方法およびその好ましい実施形態は以下のとおりである。

[1] 亜鉛系めっき鋼板またはアルミニウム系めっき鋼板の表面に、下記成分（a）～（c）を含有する表面処理組成物を塗布し、到達板温が30～150℃の温度で乾燥することにより皮膜厚が0.01～1.0μmの表面処理皮膜を形成し、

（a）数平均分子量400～20000のポリアルキレンゲリコール、ビスフェノール型エポキシ樹脂、活性水素含有化合物及びポリイソシアネート化合物を反応させて得られたポリアルキレンゲリコール変性エポキシ樹脂（A）と、該ポリアルキレンゲリコール変性エポキシ樹脂（A）以外のエポキシ基含有樹脂（B）と、活性水素を有するヒドラジン誘導体（C）とを反応させて得られた樹脂を水に分散させてなる水性エポキシ樹脂分散液

（b）シランカップリング剤：前記水性エポキシ樹脂分散液の固形分100質量部に対して1～300質量部

（c）リン酸および／またはヘキサフルオロ金属酸：前記水性エポキシ樹脂分散液の固形分100質量部に対して0.1～80質量部

その上層に、数平均分子量が6000～20000の高分子量エポキシ基含有樹脂（E）を含有する上層皮膜用塗料組成物を塗布し、到達板温が30～150℃の温度で乾燥することにより皮膜厚が0.3～2.0μmの上層皮膜を形成することを特徴とする高耐食性表面処理鋼板の製造方法。

### 【0101】

[2] 上記[1]の製造法において、表面処理皮膜形成用の表面処理組成物がさらに、非クロム系防錆添加剤を、成分（a）の水性エポキシ樹脂分散液の固形分100質量部に対して固形分の割合で0.1～50質量部含有することを特徴とする高耐食性表面処理鋼板の製造方法。



[3] 上記[1]または[2]の製造法において、上層皮膜用塗料組成物がさらに、非クロム系防錆添加剤を、樹脂組成物の固形分100質量部に対して固形分の割合で0.1～50質量部含有することを特徴とする高耐食性表面処理鋼板の製造方法。

[4] 上記[1]～[3]のいずれかの製造法において、表面処理皮膜形成用の表面処理組成物および／または上層皮膜用塗料組成物が非クロム系防錆添加剤として、下記(e1)～(e5)の中から選ばれる1つ以上の防錆添加剤を含有することを特徴とする高耐食性表面処理鋼板の製造方法。

- (e1) 酸化ケイ素
- (e2) カルシウムおよび／またはカルシウム化合物
- (e3) 難溶性リン酸化合物
- (e4) モリブデン酸化合物
- (e5) トリアゾール類、チオール類、チアジアゾール類、チアゾール類、チウラム類の中から選ばれる1種以上の、S原子を含有する有機化合物

#### 【0102】

[5] 上記[1]～[4]のいずれかの製造法において、上層皮膜用樹脂組成物がさらに、水酸基と架橋する基を有する硬化剤を、高分子量エポキシ基含有樹脂(E)の固形分100質量部に対して1～50質量部含有することを特徴とする高耐食性表面処理鋼板の製造方法。

[6] 上記[5]の製造法において、水酸基と架橋する基を有する硬化剤が、1分子中にイミノ基を平均1個以上有するアミノ樹脂(F)であることを特徴とする高耐食性表面処理鋼板の製造方法。

[7] 上記[5]の製造法において、水酸基と架橋する基を有する硬化剤が、1分子中にイソシアネート基を平均4個以上有するポリイソシアネート化合物(G)であることを特徴とする高耐食性表面処理鋼板の製造方法。

#### 【0103】

[8] 上記[7]の製造法において、ポリイソシアネート化合物(G)が、ポリイソシアネート化合物が有するイソシアネート基の少なくとも一部をブロック剤によってブロックしたものであることを特徴とする高耐食性表面処理鋼板の製造方法



。 [9] 上記[1]～[8]のいずれかの製造法において、上層皮膜用樹脂組成物中の高分子量エポキシ基含有樹脂（E）が、一部または全部の化合物が活性水素を有するヒドラジン誘導体（I）からなる活性水素含有化合物（H）により変性された変性エポキシ基含有樹脂であることを特徴とする高耐食性表面処理鋼板の製造方法。

[10] 上記[1]～[9]のいずれかの製造法において、上層皮膜用塗料組成物がさらに、固体潤滑剤を、樹脂組成物の固体分100質量部に対して固体分の割合で1～30質量部含有することを特徴とする高耐食性表面処理鋼板の製造方法。

なお、上述した表面処理皮膜及び上層皮膜はめっき鋼板の片面、両面のいずれに形成してもよく、めっき鋼板表裏面の皮膜形態の組み合わせとしては、例えば、表面処理皮膜+上層皮膜／無処理、表面処理皮膜+上層皮膜／表面処理皮膜、表面処理皮膜+上層皮膜／表面処理皮膜+上層皮膜など、任意の形態とすることができる。

#### 【0104】

##### 【実施例】

###### [実施例1]

第一層形成用の表面処理組成物は、樹脂組成物として表2に示す水溶性または水分散性エポキシ樹脂を用い、これにシランカップリング剤（表3）、リン酸又はヘキサフルオロ金属酸（表4）、水溶性リン酸塩（表5）、非クロム系防錆添加剤（表6）を適宜配合し、塗料用分散機（サンドグラインダー）を用いて所定時間攪拌し、表面処理組成物を調製した。

表2に示す水溶性または水分散性エポキシ樹脂は以下のようにして製造した。

###### ・ポリアルキレンジリコール変性エポキシ樹脂の製造

#### 【0105】

##### <製造例1>

温度計、攪拌機、冷却管を備えたガラス製四つ口フラスコに、数平均分子量4000のポリエチレンジリコール1688gとメチルエチルケトン539g加え、60℃で攪拌混合し均一透明になった後、トリレンジイソシアネート171g



を加え、2時間反応させた後、エピコート834X90（エポキシ樹脂、シェルジャパン社製、エポキシ当量250）1121g、ジエチレングリコーリエチルエーテル66gおよび1%ジブチルジンジラウレート溶液1.1gを添加し、さらに2時間反応させた。その後80℃まで昇温し、3時間反応させてイソシアネート価が0.6以下になったことを確認した。その後90℃まで昇温し、減圧蒸留により固体分濃度が81.7%になるまでメチルエチルケトンを除去した。除去後、プロピレンジコールモノメチルエーテル659g、脱イオン水270gを加えて希釈し、固体分濃度76%のポリアルキレンジコール変性エポキシ樹脂溶液A1を得た。

### 【0106】

・水性エポキシ樹脂分散液の製造

#### <製造例2>

EP1004（エポキシ樹脂、油化シェルエポキシ社製、エポキシ当量1000）2029gとプロピレンジコールモノブチルエーテル697gを四つ口プラスコに仕込み、110℃まで昇温して1時間で完全にエポキシ樹脂を溶解した。このものに、製造例1で得たポリアルキレンジコール変性エポキシ樹脂溶液A1を1180gおよび3-アミノ-1,2,4-トリアゾール（分子量84）311.7g加えて100℃で5時間反応させた後、プロピレンジコールモノブチルエーテル719.6gを加えて樹脂溶液D1を得た。

上記樹脂溶液D1を257.6gにMF-K60X（イソシアネート硬化剤、旭化成工業社製）50gおよびScat24（硬化触媒）0.3gを混合し、よく攪拌した後、水692.1gを少しづつ滴下・混合攪拌し、水性エポキシ樹脂分散液E1を得た。

### 【0107】

#### <製造例3>（ヒドラジン誘導体を含有しない水性エポキシ樹脂分散液）

EP1004（エポキシ樹脂、油化シェルエポキシ社製、エポキシ当量1000）2029gとプロピレンジコールモノブチルエーテル697gを四つ口プラスコに仕込み、110℃まで昇温して1時間で完全にエポキシ樹脂を溶解した。このものに、製造例1で得たポリアルキレンジコール変性エポキシ樹脂溶液



A1を1180gおよびプロピレングリコールモノブチルエーテル527.0gを加えて樹脂溶液D2を得た。

上記樹脂溶液D2を257.6gにMF-K60X(イソシアネート硬化剤、旭化成工業社製)50gおよびScat24(硬化触媒)0.3gを混合しよく攪拌した後、水692.1gを少しづつ滴下・混合攪拌し、水性エポキシ樹脂分散液E2を得た。

### 【0108】

第二層形成用の塗料組成物は、樹脂組成物として表7及び表8に示すものを用い、これに非クロム系防錆添加剤(表6)、固体潤滑剤(表9)を適宜配合し、塗料用分散機(サンドグライナー)を用いて所定時間攪拌し、塗料組成物を調製した。

表7及び表8に示す樹脂組成物の基体樹脂(反応生成物)は以下のようにして合成した。

#### <合成例1>

エピコート828(ジャパンエポキシレジン社製、エポキシ当量187)634部、ビスフェノールA366部、50%テトラエチルアンモニウムプロマイド水溶液8部及びシクロヘキサン180部を四つ口フラスコに仕込み、150℃まで昇温して5時間反応させた後、冷却しながらメチルイソブチルケトン300部とシクロヘキサン1843部を加えて、固体分30%のエポキシ樹脂溶液F1(樹脂組成物(1))を得た。この樹脂の数平均分子量は7600であった。

#### <合成例2>

エピコート1256(ジャパンエポキシレジン社製、エポキシ当量7880)347部及びシクロヘキサン543部を四つ口フラスコに仕込み、130℃まで昇温して2時間で完全にエポキシ樹脂を溶解した。このものを120℃に冷却し、3-アミノ-1,2,4-トリアゾール(分子量84)を3.7部加えて、エポキシ基が消失するまで6時間反応させた後、冷却しながらメチルイソブチルケトン78部とシクロヘキサン197部を加え、固体分30%のトリアゾール变成エポキシ樹脂溶液F2(樹脂組成物(2))を得た。この樹脂の数平均分子量は10100であった。



## 【0109】

## &lt;合成例3&gt;

エピコート828（ジャパンエポキシレジン社製、エポキシ当量187）63.7部、ビスフェノールA36.3部、50%テトラエチルアンモニウムプロマイド水溶液10部及びシクロヘキサンノン17.5部を四つ口フラスコに仕込み、160℃まで昇温して4時間反応させ、固体分85%のエポキシ樹脂溶液を得た。このものに、シクロヘキサンノン13.15部を加えてから100℃に冷却し、3,5-ジメチルピラゾール9.7部とジブチルアミン13部を加えて、エポキシ基が消失するまで6時間反応させた後、冷却しながらメチルイソブチルケトン90.8部を加え、固体分30%のピラゾール変性エポキシ樹脂溶液F3（樹脂組成物（3））を得た。この樹脂の数平均分子量は6300であった。

## &lt;合成例4&gt;

エピコート828（ジャパンエポキシレジン社製、エポキシ当量187）18.33部、ビスフェノールA89.4部、テトラエチルアンモニウムプロマイド1.96部及びメチルイソブチルケトン29.4部を四つ口フラスコに仕込み、140℃まで昇温して4時間反応させ、冷却しながらエチレングリコールモノブチルエーテル37.95部を加えて、エポキシ当量138.8、固体分40%のエポキシ樹脂溶液F4（樹脂組成物（4））を得た。この樹脂の数平均分子量は3100であった。

## 【0110】

冷延鋼板をベースとした家電、建材、自動車部品用のめっき鋼板である、表1に示すめっき鋼板を処理原板として用いた。なお、鋼板の板厚は評価の目的に応じて所定の板厚のものを採用した。このめっき鋼板の表面をアルカリ脱脂処理、水洗乾燥した後、上記第一層形成用の表面処理組成物をロールコーティングにより塗布し、各種温度で加熱乾燥した。皮膜の膜厚は、表面処理組成物の固体分（加熱残分）または塗布条件（ロールの圧下力、回転速度など）により調整した。

次いで、上記第二層形成用の塗料組成物をロールコーティングにより塗布し、各種温度で加熱乾燥した。皮膜の膜厚は、塗料組成物の固体分（加熱残分）または塗布条件（ロールの圧下力、回転速度など）により調整した。



## 【0111】

得られた表面処理鋼板の皮膜組成と品質性能（耐食性、加工後耐食性、溶接性、電着塗装性）を評価した結果を表10～表25に示す。なお、品質性能の評価は以下のようにして行った。

## (1) 耐食性

各サンプルについて、日本パーカライジング（株）製「FC-4460」を用いて、60℃、2分間の条件で脱脂した後、下記の複合サイクル試験（CCT）を施し、50サイクル経過後の白錆発生面積率および赤錆発生面積率で評価した。

塩水噴霧（JIS Z 2371に基づく）：4時間

↓

乾燥（60℃）：2時間

↓

湿潤（50℃、95%RH）：2時間

その評価基準は以下の通りである。

○：白錆発生面積率5%未満

○+：白錆発生面積率5%以上、10%未満

○：白錆発生面積率10%以上、30%未満

○-：白錆発生面積率30%以上で、赤錆発生なし

△：赤錆発生ありで、赤錆発生面積率10%未満

×：赤錆発生面積率10%以上

## 【0112】

## (2) 加工後耐食性

各サンプルに対して、下記の条件によるドロービードで変形と摺動を付加し、このサンプルを日本パーカライジング（株）製「FC-4460」を用いて、60℃、2分間の条件で脱脂した後、前記「(1) 耐食性」で行ったCCTを施し、36サイクル経過後の白錆発生面積率および赤錆発生面積率で評価した。

押付荷重：800kgf

引抜速度：1000mm/min



ビード肩R：オス側2mmR, メス側3mmR

押し込み深さ：7mm

使用油：プレトンR-352L

その評価基準は以下の通りである。

◎：白錆発生面積率5%未満

○+：白錆発生面積率5%以上、10%未満

○：白錆発生面積率10%以上、30%未満

○-：白錆発生面積率30%以上で、赤錆発生なし

△：赤錆発生ありで、赤錆発生面積率10%未満

×：赤錆発生面積率10%以上

### 【0113】

#### (3) 溶接性

各サンプルについて、使用電極：CF型Cr-Cu電極、加圧力：200kgf、通電時間：10サイクル／50Hz、溶接電流：10kAの条件で連続打点性の溶接試験を行い、連続打点数で評価した。その評価基準は以下の通りである。

◎：2000点以上

○：1000点以上、2000点未満

△：500点以上、1000点未満

×：500点未満

#### (4) 電着塗装性

各サンプルにカチオン系電着塗料（関西ペイント（株）製「GT-10」）を膜厚30μmとなるように塗装した後、130℃×30分の焼付を行った。塗装したサンプルを沸水中に2時間浸漬し、直ちに碁盤目（10×10個、1mm間隔）のカットを入れて接着テープによる貼着・剥離を行い、塗膜の剥離面積率を測定した。その評価基準は以下の通りである。

◎：剥離なし

○：剥離面積率5%未満

△：剥離面積率5%以上、20%未満

× : 剥離面積率 20% 以上

## 【0114】

【表1】

No.	めつき鋼板	めつき付着量(g/m <sup>2</sup> )
1	電気亜鉛めつき鋼板	50
2	溶融亜鉛めつき鋼板	60
3	合金化溶融亜鉛めつき鋼板(Fe:10mass%)	45
4	Zn-Ni合金めつき鋼板(Ni:12mass%)	20
5	溶融Zn-Al合金めつき鋼板(Al:55mass%)	90
6	溶融Zn-5mass%Al-0.5mass%Mg合金めつき鋼板	90
7	溶融アルミニウムめつき鋼板(Al-Si合金, Si:6mass%)	60
8	Zn-Al-Mg合金めつき鋼板(Al:6mass%, Mg:3mass%)	120
9	溶融Zn-Mg合金めつき鋼板(Mg:0.5mass%)	150

## 【0115】

【表2】

表2

No.	水溶性又は水分散性エポキシ樹脂
1	明細書本文記載(製造例2)のE1
2	明細書本文記載(製造例2)のD1
3	明細書本文記載(製造例1)のA1
4	明細書本文記載(製造例3)のD2
5	明細書本文記載(製造例3)のE2

【0116】

【表3】

表3

No.	シランカップリング剤	製品名
1	γ-アミノプロピルトリエトキシシラン	信越化学(株)製KBE-903
2	γ-アミノプロピルトリメトキシシラン	信越化学(株)製KBM-903
3	N-β(アミノエチル)γ-アミノプロピルメチルジメトキシシラン	信越化学(株)製KBM-602
4	N-β(アミノエチル)γ-アミノプロピルトリメチルジメトキシシラン	信越化学(株)製KBM-603
5	N-β(アミノエチル)γ-アミノプロピルトリエトキシシラン	信越化学(株)製KBE-603
6	γ-グリジドキシプロピルトリメトキシシラン	信越化学(株)製KBM-403
7	γ-グリジドキシプロピルメチルジエトキシシラン	信越化学(株)製KBE-402
8	γ-グリジドキシプロピルトリエトキシシラン	信越化学(株)製KBE-403

【0117】



【表4】

表4

No.	種類
1	リン酸
2	ヘキサフルオロケイ酸(ケイフッ酸) : $H_2SiF_6$
3	ヘキサフルオロチタン酸 : $H_2TiF_6$
4	ヘキサフルオロジルコン酸 : $H_2ZrF_6$

【0118】

【表5】

表5

No.	水溶性リン酸塩
1	リン酸Al ([カチオン]/[P <sub>2</sub> O <sub>5</sub> ] = 0.90)
2	リン酸Mn ([カチオン]/[P <sub>2</sub> O <sub>5</sub> ] = 0.77)
3	リン酸Mg ([カチオン]/[P <sub>2</sub> O <sub>5</sub> ] = 0.97)
4	リン酸Ni ([カチオン]/[P <sub>2</sub> O <sub>5</sub> ] = 0.82)

【0119】

【表6】

表6

No.	防錆添加剤
1	カルシウムイオン交換シリカ
2	コロイダルシリカ
3	ヒュームドシリカ
4	トリポリリン酸二水素アルミニウム
5	リンモリブデン酸アルミニウム
6	テトラエチルチウラムジスルファイド

【0120】

【表7】

No.	基体樹脂	硬化剤	触媒	本発明条件の満足	
	種類 *1	配合量	種類 *2	配合量	
1	(1) 100部	A	ジブチル錫ジラウレート(0.2部)	満足する	
2	(1) 100部	B	ジブチル錫ジラウレート(1.0部)	満足する	
3	(1) 100部	C	25部	-	
4	(5) 100部	A	ジブチル錫ジラウレート(2.0部)	満足する	
5	(5) 100部	B	ジブチル錫ジラウレート(3.0部)	満足する	
6	(5) 100部	C	50部	ジブチル錫ジラウレート(4.0部)	満足する
7	(2) 100部	A	ナフテン酸コバルト(1.0部)	満足する	
8	(2) 100部	B	塩化第一錫(1.0部)	満足する	
9	(2) 100部	C	40部	N-エチルモルホリン(1.0部)	満足する
10	(3) 100部	A	ナフテン酸コバルト(0.5部)	満足する	
11	(3) 100部	B	ナフテン酸コバルト(1.0部)	満足する	
12	(3) 100部	C	5部	ナフテン酸コバルト(2.0部)	満足する
13	(4) 100部	A	塩化第一錫(0.5部)	満足しない	
14	(4) 100部	B	塩化第一錫(2.0部)	満足しない	

\*1 明細書本文に記載の合成分例1～4で合成された高脂組成物（1）～（4）及び下記の樹脂組成物（5）～（7）

(5) : 高分子量ビスフェノール系エポキシ樹脂(フェノキシ樹脂) : ジヤンエボキシ樹脂 “エピコート1256”, 数平均分子量10000

(6) : 分岐型ポリエステル樹脂 : 東洋紡績(株)製 “バイロンGK-130”, 数平均分子量7000

(7) : 高分子量ポリエステル樹脂 : 東洋紡績(株)製 “バイロンGK-140”, 数平均分子量13000

\*2 A : IPDIのMEKオキシムbrook体 : 武田薬品工業製 “タケネート B-870N”, 1分子中イソシアネート基數 : 3個

B : イソヌレートタイプ : Bayer社製 “DESMODUR BL-3175”, 1分子中イソシアネート基數 : 3個

C : HMDIのMEKオキシムbrook体 : 堀化成工業製 “デュラネート MF-B80M”, 1分子中イソシアネート基數 : 6個

D : イミノ基型メラミン樹脂 : 三井サイテック樹製 “サイメル 325”

E : フルメトキシ基型メラミン樹脂 : 三井サイテック樹製 “サイメル 303”

【表8】

No.	基体樹脂	硬化剤	触媒	本発明条件
15	(4) 100部	C 40部	N-エチルモルホリン(2.0部)	満足しない
16	(1) 100部	D 20部	-	満足する
17	(5) 100部	D 40部	-	満足する
18	(3) 100部	D 10部	-	満足する
19	(4) 100部	D 20部	-	満足しない
20	(1) 100部	E 20部	デシルベンゼンスルボン酸(1.0部)	満足する
21	(6) 100部	C 20部	-	満足しない
22	(7) 100部	C 25部	ジブチル錫ジラウレート(2.0部)	満足しない
23	(7) 100部	D 10部	-	満足しない

\*1 明細書本文に記載の合成例1～4で合成された樹脂組成物（1）～（4）及び下記の樹脂組成物（5）～（7）

(5) 高分子量ビスフェノール系エポキシ樹脂(フェノキシ樹脂)：ジャパンエポキシレジン(株)製 “エピコート1256”，数平均分子量10000

(6) 分岐型ポリエステル樹脂：東洋紡績(株)製 “バイロンGK-130”，数平均分子量7000

(7) 高分子量ポリエスチル樹脂：東洋紡績(株)製 “バイロンGK-140”，数平均分子量13000

\*2 A：IPDIのMEKオキシムブロック体：武田薬品工業株式会社 “タケネートB-870N”，1分子中イソシアネート基數：3個

B：イソシヌレートタイプ：Bayer社製 “DESMODUR BL-3175”，1分子中イソシアネート基數：3個

C：HMDIのMEKオキシムブロック体：旭化成工業株式会社 “デュラネートMF-B80M”，1分子中イソシアネート基數：6個

D：イミノ基型メラミン樹脂：三井サイテック樹脂 “サイメル325”

E：フルメトキシ基型メラミン樹脂：三井サイテック樹脂 “サイメル303”



【表9】

表9

No.	固形潤滑剤	製品名
1	ポリエチレンワックス	日本精端(株)製LUVAX1151
2	ポリエチレンワックス	セリダスト製3620
3	テトラフルオロエチレン微粒子	三井・デュポン社製MP1100

## 【0123】

なお、表10～表25中に記載の\*1～\*10は以下の内容を指す。

- \*1：表1に記載のNo.（めっき鋼板）
- \*2：表2に記載のNo.（水溶性または分散性エポキシ樹脂）
- \*3：表3に記載のNo.（シランカップリング剤）
- \*4：表4に記載のNo.（リン酸またはヘキサフルオロ金属酸）
- \*5：表5に記載のNo.（水溶性リン酸塩）
- \*6：表6に記載のNo.（防錆添加剤）
- \*7：質量部（水溶性または分散性エポキシ樹脂以外の成分については、水溶性または分散性エポキシ樹脂の固形分100質量部に対する質量部）
- \*8：表7及び表8に記載のNo.（樹脂組成物）
- \*9：表9に記載のNo.（固形潤滑剤）
- \*10：質量部（有機樹脂以外の成分については、有機樹脂の固形分100質量部に対する質量部）

## 【0124】

【表10】

区分	No.	めつき板 鋼 *1	第一層									
			水溶性樹脂or 水分散性樹脂		シランカップリング剤		リソ酸orハキサフルオロ 金属酸		水溶性リソ酸塩		防錆添加剤	
種類	配合量 *2	種類	配合量 *3	種類	配合量 *4	種類	配合量 *5	種類	配合量 *6	種類 *7	配合量 *7	
比較例	1	1	—	1	25	1	40	—	—	—	—	0.3 140
比較例	2	1	100	—	—	1	40	—	—	—	—	0.3 140
発明例	3	1	100	1	5	1	40	—	—	—	—	0.3 140
発明例	4	1	100	1	15	1	40	—	—	—	—	0.3 140
発明例	5	1	100	1	50	1	40	—	—	—	—	0.3 140
発明例	6	1	100	1	100	1	40	—	—	—	—	0.3 140
比較例	7	1	100	1	500	1	40	—	—	—	—	0.3 140
比較例	8	1	100	1	25	—	—	—	—	—	—	0.3 140
発明例	9	1	100	1	25	1	1	—	—	—	—	0.3 140
発明例	10	1	100	1	25	1	5	—	—	—	—	0.3 140
発明例	11	1	100	1	25	1	20	—	—	—	—	0.3 140
発明例	12	1	100	1	25	1	40	—	—	—	—	0.3 140
比較例	13	1	100	1	25	1	100	—	—	—	—	0.3 140
発明例	14	1	100	1	25	1	40	1	0.5	—	—	0.3 140
発明例	15	1	100	1	25	1	40	1	5	—	—	0.3 140
発明例	16	1	100	1	25	1	40	1	10	—	—	0.3 140

表10

【0125】

【表11】

区分 No.	第二層										性能				
	有機樹脂 種類 *8	配合量 *10	防錆添加剤 種類 *6	配合量 *10	圓形潤滑剤 種類 *9	配合量 *10	皮膜厚 (μm)	焼付 温度 (°C)	耐食性	加工後 耐食性	溶接性	電着 塗装性			
比較例	1	1	100	1	20	-	-	1.0	140	△	X	○	○	○	○
比較例	2	1	100	1	20	-	-	1.0	140	O	X	○	○	○	○
発明例	3	1	100	1	20	-	-	1.0	140	O	O-	○	○	○	○
発明例	4	1	100	1	20	-	-	1.0	140	O	O	○	○	○	○
発明例	5	1	100	1	20	-	-	1.0	140	O	O	○	○	○	○
発明例	6	1	100	1	20	-	-	1.0	140	O	O	○	○	○	○
比較例	7	1	100	1	20	-	-	1.0	140	O	O	○	○	○	○
比較例	8	1	100	1	20	-	-	1.0	140	△	X	○	○	○	○
発明例	9	1	100	1	20	-	-	1.0	140	X	X	○	○	○	○
発明例	10	1	100	1	20	-	-	1.0	140	O	O-	○	○	○	○
発明例	11	1	100	1	20	-	-	1.0	140	O	O	○	○	○	○
発明例	12	1	100	1	20	-	-	1.0	140	O	O	○	○	○	○
比較例	13	1	100	1	20	-	-	1.0	140	O	O	○	○	○	○
発明例	14	1	100	1	20	-	-	1.0	140	△	X	○	○	○	○
発明例	15	1	100	1	20	-	-	1.0	140	O	O	○	○	○	○
発明例	16	1	100	1	20	-	-	1.0	140	O	O	○	○	○	○

【0126】

【表12】

表12

区分	No.	第一層									
		水溶性樹脂or 水分散性樹脂	シランカップリング剤	リソ酸orハキサフルゴロ	水溶性リソ酸塩	防錆添加剤	皮膜厚 (μm)	焼付溫度 (°C)	配合量 種類	配合量 種類	配合量 種類
めつき板 鋼	*1	*2	*3	*4	*5	*6	*7				
発明例	17	1	100	1	25	1	40	1	30	—	—
比較例	18	1	100	1	25	1	40	1	80	—	—
発明例	19	1	100	1	25	1	40	—	—	1	0.5
発明例	20	1	100	1	25	1	40	—	—	1	10
発明例	21	1	100	1	25	1	40	—	—	1	10
発明例	22	1	100	1	25	1	40	—	—	1	70
発明例	23	1	100	1	25	1	40	1	5	1	0.5
発明例	24	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10
発明例	25	1	100	1	25	1	40	1	10	1	10
発明例	26	1	100	1	25	1	40	1	10	1	30
比較例	27	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10
発明例	28	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10
発明例	29	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10
発明例	30	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10
発明例	31	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10

【0127】

【表13】

区分	No.	第二層										性能			
		有機樹脂	配合量 *8	防鏽添加剤	種類 *6	配合量 *10	固形潤滑剤	種類 *9	配合量 *10	皮膜厚 (μm)	焼付 温度 (°C)	耐食性	加工後 耐食性	溶接性	電着 塗装性
発明例	17	1	100	1	20	—	—	—	1.0	140	○	○	○	○	○
比較例	18	1	100	1	20	—	—	—	1.0	140	△	△	○	○	○
発明例	19	1	100	1	20	—	—	—	1.0	140	○	○	○	○	○
発明例	20	1	100	1	20	—	—	—	1.0	140	○	○	○	○	○
発明例	21	1	100	1	20	—	—	—	1.0	140	○	○	○	○	○
発明例	22	1	100	1	20	—	—	—	1.0	140	○	○-	○	○	○
発明例	23	1	100	1	20	—	—	—	1.0	140	○	○	○	○	○
発明例	24	1	100	1	20	—	—	—	1.0	140	○	○+	○	○	○
発明例	25	1	100	1	20	—	—	—	1.0	140	○	○+	○	○	○
発明例	26	1	100	1	20	—	—	—	1.0	140	○	○	○	○	○
比較例	27	1	100	1	20	—	—	—	1.0	140	×	×	○	○	○
発明例	28	1	100	1	20	—	—	—	1.0	140	○-	○-	○	○	○
発明例	29	1	100	1	20	—	—	—	1.0	140	○	○	○	○	○
発明例	30	1	100	1	20	—	—	—	1.0	140	○+	○-	○	○	○
発明例	31	1	100	1	20	—	—	—	1.0	140	○+	○-	○	○	○

表13

【0128】

【表14】

区分	No.	第一層									
		水溶性樹脂or 水分散性樹脂		シランカップリング剤		リソ酸orキサフルオロ 金属酸		水溶性リソ酸塩		防錆添加剤	
めつき板 鋼	*1	種類 *2	配合量 *7	種類 *3	配合量 *7	種類 *4	配合量 *7	種類 *5	配合量 *7	種類 *6	配合量 *7
比較例	32	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
比較例	33	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	34	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	35	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	36	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	37	2	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	38	3	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	39	4	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	40	5	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	41	6	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	42	7	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	43	8	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	44	9	1	100	1	25	1	40	1	5	1
比較例	45	1	2	100	1	25	1	40	1	5	1
比較例	46	1	3	100	1	25	1	40	1	5	1

表14

【0129】

【表15】

区分	No.	第二層								性能				
		有機樹脂		防錆添加剤		固形潤滑剤		皮膜厚 ( $\mu m$ )	焼付 温度 (°C)	耐食性	加工後 耐食性	溶接性	電着 塗装性	
		種類	配合量 *8	種類	配合量 *6	種類	配合量 *10							
比較例	32	1	100	1	20	-	-	1.0	140	◎	◎	×	×	×
比較例	33	1	100	1	20	-	-	1.0	140	△	△	◎	◎	◎
発明例	34	1	100	1	20	-	-	1.0	140	O-	O-	◎	◎	◎
発明例	35	1	100	1	20	-	-	1.0	140	O	O	◎	◎	◎
発明例	36	1	100	1	20	-	-	1.0	140	O-	O-	◎	◎	◎
発明例	37	1	100	1	20	-	-	1.0	140	O+	O+	◎	◎	◎
発明例	38	1	100	1	20	-	-	1.0	140	O	O	◎	◎	◎
発明例	39	1	100	1	20	-	-	1.0	140	◎	◎	○	○	○
発明例	40	1	100	1	20	-	-	1.0	140	◎	◎	○	○	○
発明例	41	1	100	1	20	-	-	1.0	140	◎	◎	○	○	○
発明例	42	1	100	1	20	-	-	1.0	140	◎	◎	○	○	○
発明例	43	1	100	1	20	-	-	1.0	140	◎	◎	○	○	○
発明例	44	1	100	1	20	-	-	1.0	140	◎	◎	○	○	○
比較例	45	1	100	1	20	-	-	1.0	140	△	△	◎	◎	◎
比較例	46	1	100	1	20	-	-	1.0	140	△	△	◎	◎	◎

【0130】

表15

【表16】

区分 No.	めつき板 鋼	第一層												
		水溶性樹脂or 水分散性樹脂			シランカップリング剤			リソ酸orハキサフルオロ 金属酸			水溶性リソ酸塩		防錆添加剤	皮膜厚 (μm)
種類 *1	配合量 *2	種類 *3	配合量 *7	種類 *7	配合量 *4	種類 *7	配合量 *7	種類 *5	配合量 *7	種類 *6	配合量 *7			
比較例 47	1	4	100	1	25	1	40	1	5	1	10	0.3	140	
比較例 48	1	5	100	1	25	1	40	1	5	1	10	0.3	140	
発明例 49	1	1	100	2	25	1	40	1	5	1	10	0.3	140	
発明例 50	1	1	100	3	25	1	40	1	5	1	10	0.3	140	
発明例 51	1	1	100	4	25	1	40	1	5	1	10	0.3	140	
発明例 52	1	1	100	5	25	1	40	1	5	1	10	0.3	140	
発明例 53	1	1	100	6	25	1	40	1	5	1	10	0.3	140	
発明例 54	1	1	100	7	25	1	40	1	5	1	10	0.3	140	
発明例 55	1	1	100	8	25	1	40	1	5	1	10	0.3	140	
発明例 56	1	1	100	1	25	2	40	1	5	1	10	0.3	140	
発明例 57	1	1	100	1	25	3	40	1	5	1	10	0.3	140	
発明例 58	1	1	100	1	25	4	40	1	5	1	10	0.3	140	
発明例 59	1	1	100	1	25	1	40	2	5	1	10	0.3	140	
発明例 60	1	1	100	1	25	1	40	3	5	1	10	0.3	140	
発明例 61	1	1	100	1	25	1	40	4	5	1	10	0.3	140	
発明例 62	1	1	100	1	25	1	40	1	5	2	10	0.3	140	

【0131】

【表17】

区分 No.	第二層										性能			
	有機樹脂 種類 *8	配合量 *10	防鏽添加剤 種類 *6	配合量 *10	固形潤滑剤 種類 *9	配合量 *10	皮膜厚 (μm)	焼付 温度 (°C)	耐食性	加工後 耐食性	溶接性	電着 塗装性		
比較例 47	1	100	1	20	-	-	1.0	140	△	△	○	○	○	○
比較例 48	1	100	1	20	-	-	1.0	140	×	×	○	○	○	○
発明例 49	1	100	1	20	-	-	1.0	140	◎	○+	○	○	○	○
発明例 50	1	100	1	20	-	-	1.0	140	○+	○	○	○	○	○
発明例 51	1	100	1	20	-	-	1.0	140	○+	○	○	○	○	○
発明例 52	1	100	1	20	-	-	1.0	140	○+	○	○	○	○	○
発明例 53	1	100	1	20	-	-	1.0	140	○+	○	○	○	○	○
発明例 54	1	100	1	20	-	-	1.0	140	○	○-	○	○	○	○
発明例 55	1	100	1	20	-	-	1.0	140	○+	○	○	○	○	○
発明例 56	1	100	1	20	-	-	1.0	140	○	○-	○	○	○	○
発明例 57	1	100	1	20	-	-	1.0	140	○	○-	○	○	○	○
発明例 58	1	100	1	20	-	-	1.0	140	○	○-	○	○	○	○
発明例 59	1	100	1	20	-	-	1.0	140	○	○+	○	○	○	○
発明例 60	1	100	1	20	-	-	1.0	140	○	○+	○	○	○	○
発明例 61	1	100	1	20	-	-	1.0	140	○	○+	○	○	○	○
発明例 62	1	100	1	20	-	-	1.0	140	○	○+	○	○	○	○

【0132】

【表18】

表18

区分	No.	めつき板 鋼	第一層									
			水溶性樹脂or 分散性樹脂 配合量 種類 *1	水溶性樹脂or 分散性樹脂 配合量 種類 *2	シリカガップ剤 配合量 種類 *3	リチ酸orベニガル酸 金属酸 配合量 種類 *4	リチ酸orベニガル酸 配合量 種類 *5	水溶性リチ酸塩 配合量 種類 *6	防錆添加剤 配合量 種類 *7	皮膜厚 (μm)	焼付温度 (°C)	
発明例	63	1	1	100	1	25	1	40	1	5	3	10
発明例	64	1	1	100	1	25	1	40	1	5	4	10
発明例	65	1	1	100	1	25	1	40	1	5	5	10
発明例	66	1	1	100	1	25	1	40	1	5	6	10
発明例	67	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10
発明例	68	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10
発明例	69	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10
発明例	70	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10
発明例	71	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10
発明例	72	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10
発明例	73	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10
発明例	74	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10
発明例	75	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10
発明例	76	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10
発明例	77	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10
発明例	78	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10

【0133】

【表19】

区分	No.	第二層										性能					
		有機樹脂		防錆添加剤		固形潤滑剤		皮膜厚 (*10) (μm)		焼付 温度 (°C)		耐食性		加工後 耐食性		溶接性	
		*8	*10		*6		*10		*9		*10						
発明例	63	1	100	1	20	—	—	—	1.0	140	◎	○	○	○	○	○	○
発明例	64	1	100	1	20	—	—	—	1.0	140	◎	○	○	○	○	○	○
発明例	65	1	100	1	20	—	—	—	1.0	140	◎	○	○	○	○	○	○
発明例	66	1	100	1	20	—	—	—	1.0	140	◎	○	○	○	○	○	○
発明例	67	1	100	1	20	—	—	—	1.0	140	◎	○	○	○	○	○	○
発明例	69	2	100	1	20	—	—	—	1.0	140	◎	○	○	○	○	○	○
発明例	70	3	100	1	20	—	—	—	1.0	140	◎	○	○	○	○	○	○
発明例	71	4	100	1	20	—	—	—	1.0	140	◎	○+	○	○	○	○	○
発明例	72	5	100	1	20	—	—	—	1.0	140	◎	○+	○	○	○	○	○
発明例	73	6	100	1	20	—	—	—	1.0	140	◎	○+	○	○	○	○	○
発明例	74	7	100	1	20	—	—	—	1.0	140	◎	○+	○	○	○	○	○
発明例	75	8	100	1	20	—	—	—	1.0	140	◎	○+	○	○	○	○	○
発明例	76	9	100	1	20	—	—	—	1.0	140	◎	○	○	○	○	○	○
発明例	77	10	100	1	20	—	—	—	1.0	140	◎	○-	○	○	○	○	○
発明例	78	11	100	1	20	—	—	—	1.0	140	◎	○-	○	○	○	○	○

表19

【0134】

【表20】

区分	No.	第一層									
		水溶性樹脂or 水分散性樹脂		シランカップリング剤		リソ酸orヘキサカルボン酸 金属酸		水溶性リソ酸塩		防錆添加剤	
		種類 *1	配合量 *2	種類 *3	配合量 *7	種類 *4	配合量 *7	種類 *5	配合量 *7	種類 *6	配合量 *7
発明例	79	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
比較例	80	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
比較例	81	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
比較例	82	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	83	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	84	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	85	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
比較例	86	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	87	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
比較例	88	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
比較例	89	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
比較例	90	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	91	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1

【0135】

【表21】

区分 No.	第二層						性能					
	有機樹脂 種類 *8	配合量 *10	防錆添加剤 種類 *6	固形潤滑剤 配合量 *10	種類 *9	配合量 *10	皮膜厚 ( $\mu$ m)	焼付 温度 (°C)	耐食性	加工後 耐食性	溶接性	電着 塗装性
発明例 79	12	100	1	20	—	—	1.0	140	◎	○	◎	◎
比較例 80	13	100	1	20	—	—	1.0	140	○	×	○	○
比較例 81	14	100	1	20	—	—	1.0	140	○	×	○	○
比較例 82	15	100	1	20	—	—	1.0	140	○	×	○	○
発明例 83	16	100	1	20	—	—	1.0	140	○	×	○	○
発明例 84	17	100	1	20	—	—	1.0	140	○	○	○	○
発明例 85	18	100	1	20	—	—	1.0	140	○	○	○	○
比較例 86	19	100	1	20	—	—	1.0	140	○	○	○	○
発明例 87	20	100	1	20	—	—	1.0	140	○	△	○	○
比較例 88	21	100	1	20	—	—	1.0	140	△	×	○	○
比較例 89	22	100	1	20	—	—	1.0	140	△	△	○	○
比較例 90	23	100	1	20	—	—	1.0	140	△	△	○	○
発明例 91	1	100	2	20	—	—	1.0	140	○	○	○	○

【0136】

【表22】

区分	No.	第一層												
		めつき板 鋼	水溶性樹脂or 分散性樹脂	シランガーリング剤	リソ酸orヘキサフルオロ 金属酸	水溶性リソ酸塩	防錆添加剤	皮膜厚 (μm)	焼付温度 (°C)					
			種類 *1	配合量 *2	種類 *3	配合量 *4	種類 *5	配合量 *6	種類 *7					
発明例	92	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10	0.3	140
発明例	93	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10	0.3	140
発明例	94	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10	0.3	140
発明例	95	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10	0.3	140
発明例	96	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10	0.3	140
発明例	97	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10	0.3	140
発明例	98	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10	0.3	140
発明例	99	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10	0.3	140
発明例	100	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10	0.3	140
発明例	101	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10	0.3	140
発明例	102	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10	0.3	140
発明例	103	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1	10	0.3	140

表22

【0137】

【表23】

区分 No.	第二層						性能					
	有機樹脂 種類 *8	配合量 *10	防錆添加剤 種類 *6	配合量 *10	固形潤滑剤 種類 *9	配合量 *10	皮膜厚 (μm)	焼付 温度 (°C)	耐食性	加工後 耐食性	溶接性	電着 塗装性
発明例 92	1	100	3	20	—	—	1.0	140	◎	○	○	○
発明例 93	1	100	4	20	—	—	1.0	140	◎	○	○	○
発明例 94	1	100	5	20	—	—	1.0	140	◎	○	○	○
発明例 95	1	100	6	20	—	—	1.0	140	○	○	○	○
発明例 96	1	100	1+4	10+10	—	—	1.0	140	○	○-	○	○
発明例 97	1	100	1+5	20+10	—	—	1.0	140	○	○+	○	○
発明例 98	1	100	1+6	20+10	—	—	1.0	140	○	○+	○	○
発明例 99	1	100	1+4+6	10+7+3	—	—	1.0	140	○	○+	○	○
発明例 100	1	100	1+5+6	10+7+3	—	—	1.0	140	○	○+	○	○
発明例 101	1	100	4+5+6	9+8+3	—	—	1.0	140	○	○+	○	○
発明例 102	1	100	—	—	—	—	1.0	140	○	○-	○	○
発明例 103	1	100	1	1	—	—	1.0	140	○	○-	○	○

【0138】

【表24】

表24

区分	No.	第一層									
		水溶性樹脂or 水分散性樹脂		シランカップリング剤		リソ酸orヘキサフルオロ 金属酸		水溶性リソ酸塩		防錆添加剤	
		種類	配合量	種類	配合量	種類	配合量	種類	配合量	種類	配合量
		*1	*2	*7	*3	*7	*4	*7	*5	*6	*7
発明例	104	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	105	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	106	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	107	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	108	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	109	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
比較例	110	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	111	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	112	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
比較例	113	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
比較例	114	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	115	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	116	1	1	100	1	25	1	40	1	5	1
発明例	117	1	1	100	1	25	1	40	1	5	—

【0139】

【表25】

区分	No.	第二層										性能					
		有機樹脂		防錆添加剤		固形潤滑剤		皮膜厚 (μm)		焼付 温度 (°C)		耐食性		加工後 耐食性		溶接性	
		種類 *8	配合量 *10	種類 *6	配合量 *10	種類 *9	配合量 *10										
発明例	104	1	100	1	50	—	—	1.0	140	◎	○	○	○	○	○	○	○
発明例	105	1	100	1	30	—	—	1.0	140	◎	○+	○	○	○	○	○	○
発明例	106	1	100	1	20	1	5	1.0	140	◎	◎	○	○	○	○	○	○
発明例	107	1	100	1	20	2	5	1.0	140	◎	○	○	○	○	○	○	○
発明例	108	1	100	1	20	3	5	1.0	140	◎	○	○	○	○	○	○	○
比較例	109	—	—	—	—	—	—	—	—	—	×	×	○	○	○	○	○
比較例	110	1	100	1	20	1	5	0.1	140	△	△	○	○	○	○	○	○
発明例	111	1	100	1	20	1	5	0.3	140	○	○	○	○	○	○	○	○
発明例	112	1	100	1	20	1	5	2.0	140	○	○	○	○	○	○	○	○
比較例	113	1	100	1	20	1	5	3.0	140	○	×	○	○	○	○	○	○
比較例	114	1	100	※ 1	20	1	5	7.0	140	○	×	○	○	○	○	○	○
発明例	115	1	100	1	20	2	5	1.0	110	○	○+	○	○	○	○	○	○
発明例	116	1	100	1	20	2	5	1.0	200	○	○	○	○	○	○	○	○
発明例	117	1	100	1	20	2	5	1.0	140	○	○	○	○	○	○	○	○

※ 導電剤として、リン化銅を樹脂組成物の固形分100質量部に対して80質量部添加

【0140】

【発明の効果】

以上述べたように本発明の表面処理鋼板は、皮膜中にクロムを含まないにもかかわらず非常に優れた平板および加工後の耐食性を有し、しかも溶接性、塗装性にも優れている。このため本発明の表面処理鋼板は、自動車用途に特に有用である。

【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 皮膜中にクロムを含むことなく優れた耐食性が得られる表面処理鋼板を提供する。

【解決手段】 亜鉛系めっき鋼板等の表面に、(a)特定の分子量を有するポリアルキレンギリコール、ビスフェノール型エポキシ樹脂、活性水素含有化合物およびポリイソシアネート化合物を反応させて得られたポリアルキレンギリコール変性エポキシ樹脂と、エポキシ基含有樹脂と、活性水素を有するヒドラジン誘導体とを反応させて得られた樹脂の水性エポキシ樹脂分散液、(b)シランカップリング剤、(c)リン酸及び／又はヘキサフルオロ金属酸、を含有する表面処理組成物の皮膜を形成し、その上層に、数平均分子量が6000～20000の高分子量エポキシ基含有樹脂を含有する上層皮膜用樹脂組成物の上層皮膜を形成した。

【選択図】 なし

特願 2003-171344

出願人履歴情報

識別番号 [000001258]

1. 変更年月日  
[変更理由]

2003年 4月 1日

名称変更

住所変更

東京都千代田区内幸町二丁目2番3号

JFEスチール株式会社

住 所  
氏 名

特願 2003-171344

出願人履歴情報

識別番号 [000001409]

1. 変更年月日 1990年 8月 9日

[変更理由] 新規登録

住所 兵庫県尼崎市神崎町33番1号  
氏名 関西ペイント株式会社